

明細書

硬化性多環式化合物、及びその製造方法

5

技術分野

本発明は、封止剤や接着剤等の原料として有用な新規硬化性多環式化合物、その製造法、同化合物を用いて製造する硬化性組成物、同硬化性組成物を用いる発光ダイオード用封止剤、同封止剤で封止された発光ダイオードに関する。前記硬化性多環式化合物は、硬化反応を生じる官能基としてオキセタニル基もしくはエポキシ基を有する。

10

背景技術

多環式炭化水素化合物は非芳香族性を示し、かつ分子が剛直で、特異な構造を有するため、様々の分野で注目されている。例えば、光学特性、耐熱性に優れたプラスチックレンズ用モノマーとしてアダマンタンジカルボン酸ジアリル（特開昭63-100537号公報）やアダマンタンジ（メタ）アクリレート誘導体（特開昭63-307844号公報）が知られている。

15

また、密着性、耐光性、耐薬品性、硬度に優れたコーティング組成物用モノマー或いは塗料用モノマーとして、（メタ）アクリル基を有する特定のアダマンタン化合物が知られている（特開2000-327950号公報、特開2000-327994号公報）。

20

一方、近年における化合物半導体を用いて製造した半導体発光素子である発光ダイオード（以下、LEDと称す）の進展はめざましい。発光材料としては、赤色～橙色のアルミニウム・インジウム・ガリウム・リン（AlInGaP）、青色のガリウムナイトライト（GaN）が開発

25

された。さらに、365nm、370nm等の400nm以下の近紫外LEDも実現されている。

また、例えば蛍光体を青色LEDまたは近紫外LEDと組み合わせることにより、白色LEDも達成されている。

- 5 LEDは、寿命が長い、温度安定性が高い、調光が容易である、駆動電圧が低い等の優れた利点がある。特に発光効率がよく、信頼性に優れた点が高く評価され、ディスプレイ、表示板、車載照明、信号灯、携帯電話、ビデオカメラなどへの応用が積極的に図られている。またそのパッケージ形状としては、砲弾型ランプ以外に、表面実装タイプなど各種
- 10 用途に適したパッケージ形状が開発されている。特に白色LEDに関しては、照明用途への展開が図られており、従来の白熱電球、ハロゲンランプ、蛍光ランプなどの代替光源として非常に期待されている。しかし、広く普及させるためには、さらなる高輝度化および光源効率の向上が必要である。
- 15 通常、LEDは内部に収納した半導体素子を保護するために、エポキシ樹脂やシリコン樹脂等の透明な封止剤で封止されている。封止剤用材料の中で、特にエポキシ樹脂は、密着性が高く、操作性良好、安価といった実用に適した材料であるので、LEDの封止用に広く用いられている。しかしながら、上に示したようにLEDの発光波長の短波長化に伴い、封止剤に高い耐光性が求められている。更に、高輝度化に伴い、
- 20 素子発熱に耐えることのできる高い耐熱性も封止剤に特に強く求められている。

- ビスフェノールA型グリシジルエーテル等を封止剤の成分として用いる従来のエポキシ樹脂は、上記短波長化や発熱に起因して樹脂の劣化が
- 25 起り易い。その結果樹脂が黄変してLEDの輝度低下ならびに色調変化を生じる問題がある。

この課題を解決するために、いくつかの検討がなされている。例えば、

脂環式エポキシを水添ビスフェノールA型グリシジルエーテルに添加することにより、いくらか耐光性を向上させている（特開2003-73452号公報）。しかし、この樹脂は十分実用的な耐候性を備えておらず、さらに耐熱性が低下して変色を生じる。また、前記樹脂にさらにリン系酸化防止剤を添加することが行われた。この場合は、熱による変色を抑制する効果は認められたが、耐光性が低下した。

多環式エポキシ化合物といえば、従来1-アダマンチルグリシジルエーテルのようにエポキシ基を一つのみ有するエポキシ化合物を製造した例はあるが、二個以上のエポキシ基を持つエポキシ化合物を高収率、高純度で製造した例は未だない。

1-アダマンチルグリシジルエーテルの従来の製造方法としては、触媒量の四塩化スズにより、1-アダマンタノールとエピクロロヒドリンを反応させ、その後、水酸化ナトリウムにより1-アダマンチルグリシジルエーテルを得る方法が知られている（ザ ジャーナル オブ オーガニック ケミストリー ユーエスエスアール, 1991年, 第27巻 No. 6, p. 1089-1092 (The Journal of Organic Chemistry USSR, Vol.27, No.6, pp.1089-1092, 1991)）。

この方法は、収率61%とまずまずの収率である。しかし、この製造方法においては、触媒としてルイス酸である四塩化スズを使用している。触媒の安定性の問題から使用できる溶媒はハロゲン化物のように低極性溶媒に限られるため、該化合物の製造に際しては、出発原料を1-アダマンタノールから低極性溶媒に対して極めて溶解性の低い、水酸基が二個以上置換したアダマンタンポリオールに変更したときの反応性は定かではない。また、ルイス酸のような酸存在下ではエピクロロヒドリン自身が重合し、この重合物が不純物として残存する恐れがある。また、一般的にアルコールからグリシジルエーテルを得る方法として、アルコールとアルカリ金属等とを反応させてアルコラートを合成し、これにエピ

クロロヒドリンやエピブロモヒドリンを接触させる方法が考えられる。しかし、水酸基が二個以上置換した多環式ヒドロキシ化合物でこの方法が実施された例はない。

5 発明の開示

多環式炭化水素化合物を硬化させて得られる硬化体は、何れも分子内に多環式炭化水素骨格を有するため、優れた光学特性および耐熱性を示す。しかしながら、このような物性が要求される用途分野においても、更にそれぞれの用途毎に異なるその他の物性が要求される。このような
10 多様な要求に応えるためには、多環式炭化水素骨格を有する新規な硬化性化合物の開発が不可欠である。

別言すれば、多環式炭化水素骨格を有する硬化性化合物を硬化させて樹脂を得る方法は、得られる樹脂に優れた光学物性や耐熱性を付与する有効な手段と成り得る。しかし、現在知られているこのような硬化性化
15 合物は限られており、その結果用途も限られているのが現状である。

本発明は、採用できる技術の豊富化のため、工業的に有用な多環式炭化水素骨格を分子内に有する新規な硬化性化合物を提供することを目的とする。

本発明者等は、上記目的を達成すべく鋭意検討を行なった。その結果
20 多環式炭化水素化合物に重合可能な官能基としてオキセタニル基及び／またはエポキシ基を導入した新規な硬化性多環式炭化水素化合物が上記目的を達成できる化合物であることを知得した。

これらの化合物は硬化させることにより光学特性、耐熱性および耐光性が高い硬化体を与える。更に、これらの化合物が硬化したときにその
25 体積収縮が小さいため、光学特性や高耐熱性等が要求される接着剤や半導体レーザーの封止剤として好適に使用できることを見出した。

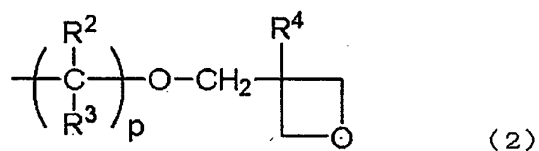
本発明はこれらの発見に基づいて完成するに至ったものである。

本発明は、以下に記載するものである。

〔１〕 下記式（１）



- ５ {式中、Aは多環式炭化水素化合物から誘導される２～６価の基であり、
R^１は炭素数１～４のアルキル基、炭素数１～４のパーフルオロアルキ
ル基、またはフッ素原子であり、nは０～２の整数であり、mは２～４
の整数であり、Yは下記式（２）

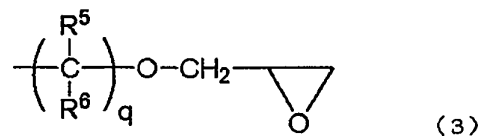


１０

（式中、R^２およびR^３はそれぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数１～４のアルキル基であり、R^４はメチル基もしくはエチル基であり、pは０～４の整数である。）

で表される基または下記式（３）

１５

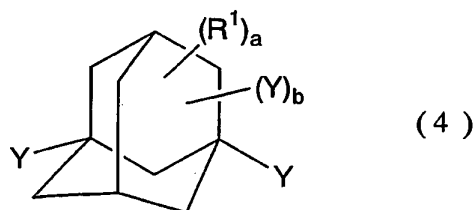


（式中、R^５、R^６はそれぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数１～４のアルキル基であり、qは０～４の整数である。）

２０ で表される基である。）

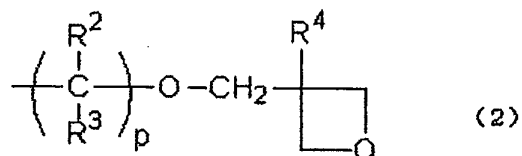
で表される硬化性多環式化合物。

〔2〕 式（1）が、下記式（4）



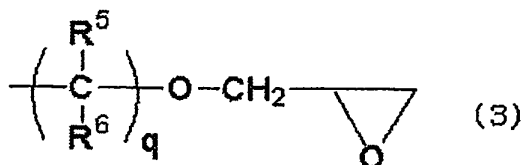
5

{式中、 R^1 は炭素数 1～4 のアルキル基、炭素数 1～4 のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、 a は 0～2 の整数であり、 b は 0～2 の整数であり、 Y は下記式（2）



- 10 （式中、 R^2 及び R^3 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数 1～4 のアルキル基であり、 R^4 はメチル基又はエチル基であり、 p は 0～4 の整数である）

で表される基または、下記式（3）



- 15 （式中、 R^5 及び R^6 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数 1～4 のアルキル基であり、 q は 0～4 の整数である。）で示される基である。}

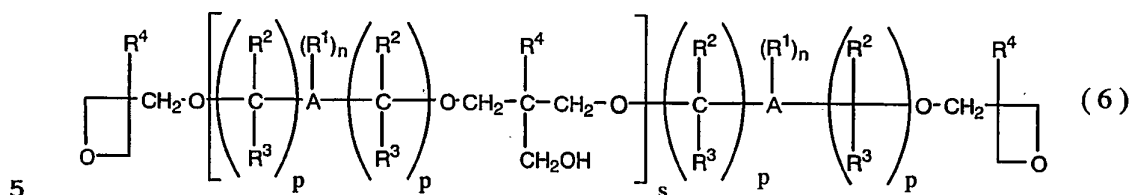
である〔1〕記載の硬化性多環式化合物。

〔3〕 式（4）において、 a 、 p 、及び q が 0 である〔2〕に記載

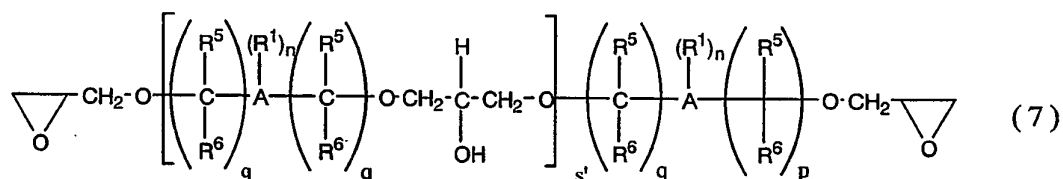
- 20 の硬化性多環式化合物。

〔４〕 不純物として含まれるハロゲン分子またはハロゲンイオンの含有量が１００～２０００ｐｐｍである〔１〕に記載の硬化性多環式化合物。

〔5〕 一般式 (6)、又は (7)



{式中、 A 、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 n 、及び p は前記式 (1) におけるものと同義であり、 s は 1 ~ 3 の整数である。}

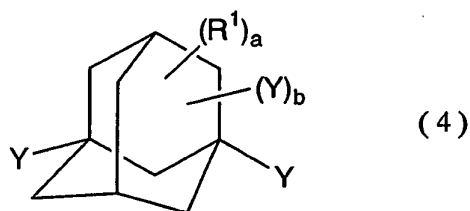


10 {式中、 A 、 R^1 、 R^5 、 R^6 、 n 、及び q は前記式(1)におけるものと同義であり、 s' は1~3の整数である。}

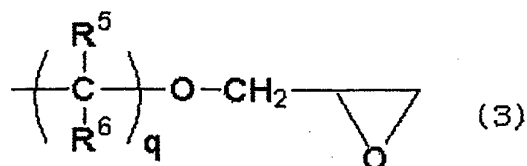
で示される硬化性多環式化合物。

〔６〕請求の範囲第１項乃至第３項の何れか一項に記載の硬化性多環式化合物及び硬化剤を含有してなることを特徴とする硬化性組成物。

15 〔7〕硬化性多環式化合物が下記式（4）



{式中、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基、炭素数1～4のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、 a は0～2の整数であり、 b は0～2の整数であり、 Y は下記式(3)}



- 5 (式中、 R^5 及び R^6 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数1～4のアルキル基であり、 q は0～4の整数である。)で示される基である。}

で示される化合物である〔6〕記載の硬化性組成物。

- 〔8〕 〔6〕又は〔7〕に記載の硬化性組成物からなる発光ダイオード用封止剤。

〔9〕 〔8〕に記載の封止剤で封止された発光ダイオード。

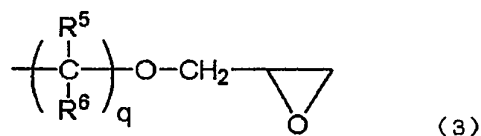
〔10〕下記工程(a)～(c)を含むことを特徴とする下記式(8)



15

{式中、 A は多環式炭化水素化合物から誘導される2～6価の基であり、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基、炭素数1～4のパーフルオロアルキル基またはフッ素原子であり、 n は0～2の整数であり、 m は2～4の整数であり、 Z は前記式(3)}

20



(式中、 R^5 、 R^6 はそれぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭

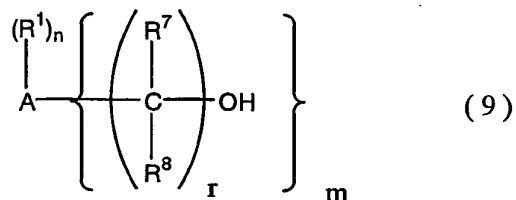
素数 1 ～ 4 のアルキル基であり、q は 0 ～ 4 の整数である。)

で表される基である。}

で表される多環式エポキシ化合物の製造方法。

(a) 下記式 (9)

5



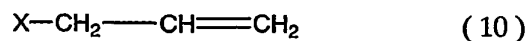
{式中、A、 R^1 、n 及び m は、それぞれ前記式 (8) におけるものと
同義であり、 R^7 、 R^8 は、それぞれ独立に水素原子、フッ素原子、又
は炭素数 1 ～ 4 のアルキル基であり、r は 0 ～ 4 の整数である。}

10

で表される多環式ヒドロキシ化合物とアルカリ金属、アルカリ土類金属、
又はこれら金属を含む有機金属化合物とを反応させてアルコールを得
る工程、

(b) 前記工程 (a) で得られたアルコールと下記式 (10)

15



{式中、X はハロゲン原子又はスルホニルオキシ基である。}

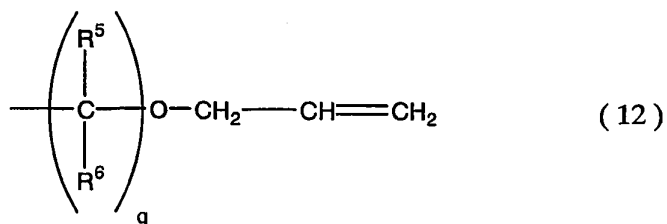
で示されるアリル基含有化合物とを反応させて下記式 (11)

20



{式中、A、 R^1 、n 及び m は、それぞれ前記式 (8) におけるものと

同義であり、Wは下記式（12）



- 5 {式中、 R^5 、 R^6 、及び q は、それぞれ前記式（3）におけるものと同義である。}

で示される基である。}

で表される多環式アリル化合物を得る工程、及び

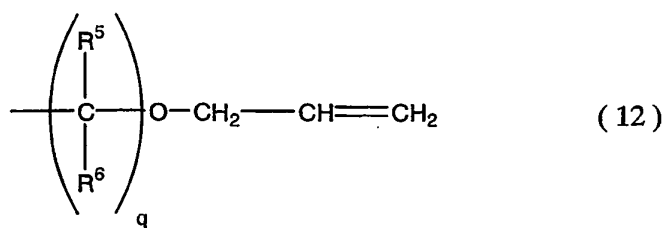
（c） 前記工程（b）で得られた多環式アリル化合物を酸化する工

10 程。

{11} 下記式（11）



- 15 {式中、Aは多環式炭化水素化合物から誘導される2～6価の基であり、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基、炭素数1～4のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、 n は0～2の整数であり、 m は2～4の整数であり、Wは下記式（12）



(式中、 R^5 及び R^6 は、それぞれ独立に水素原子、フッ素原子または炭素数 1 ～ 4 のアルキル基であり、 q は 0 ～ 4 の整数である。)

で示される基である。}

で表される多環式アリル化合物。

上記の一般式で示される各化合物において、 $\text{R}^1 \sim \text{R}^8$ 、A、Y、X、Z、W の各基は、分子内でこれらが複数結合している場合、それぞれが同一の基であっても良いし、異なる基であっても良い。

従来、接着剤や封止剤の原料には、オキセタニル基やエポキシ基を有する水添ビスフェノール A 型などの脂肪族系の硬化性化合物や、オキセタニル基やエポキシ基を有するビスフェノール A 型やノボラック型などの芳香族系の硬化性化合物が使用されている。前者から得られる硬化体は耐熱性が低い問題がある。後者から得られる硬化体は、耐光性が低い問題がある。後者から得られる硬化体は、特に短波長領域における透明性が低いため、紫外線の照射により経時により着色したり、機械的な物性が低下する。さらには硬化体の屈折率が低い等の問題がある。

これに対し、本発明の硬化性多環式化合物から得られる硬化体は、これらの問題が少ない。

本発明の硬化性多環式化合物は、光学物性、耐熱性、耐光性に優れた硬化体を与え、しかも硬化時の体積収縮が小さい特徴を有する。したがって、該化合物は各種プラスチック基板原料、コーティング材原料、接

着剤原料、封止剤原料等に好適に使用できる。

本発明の硬化性組成物の硬化体は、耐光性、耐熱性等に優れ、発光ダイオードに対する密着性が高い。このため、本発明の硬化性組成物は近紫外LED、白色LED等の短波長LED等の封止剤として好適である。

5

発明を実施するための最良の形態

本発明の硬化性多環式化合物は、前記式(1)で表されるように、多環式炭化水素骨格の炭素原子に基-Yで示されるオキシタニル基及び／またはエポキシ基が結合している。基-Yはエーテル結合を有する化学構造をしているので、通常の化学反応を利用して該化合物を容易に製造出来る。

前記式(1)中のAは、多環式炭化水素化合物から誘導される2～6価の基である。基Aとしては、アダマンタン、ノルボルナン、ビシクロオクタン、ビシクロノナン、テトラヒドロジシクロペンタジエン、1-エチルアダマンタン、1-エチルノルボルナン、1-エチルビシクロオクタン、1-エチルビシクロノナン、1-エチルテトラヒドロジシクロペンタジエン、5,7-ジメチルアダマンタン、1,4-ジメチルノルボルナン、1,5-ジメチルビシクロオクタン、1,5-ジメチルビシクロノナン、1,5-ジメチルテトラヒドロジシクロペンタジエン、1-フルオロアダマンタン、1-フルオロノルボルナン、1-フルオロビシクロオクタン、1-フルオロビシクロノナン、1-フルオロテトラヒドロジシクロペンタジエン、1-トリフルオロメチルアダマンタン、1-トリフルオロメチルノルボルナン、1-トリフルオロメチルビシクロオクタン、1-トリフルオロメチルビシクロノナン、1-トリフルオロメチルテトラヒドロジシクロペンタジエン、1,3-ジフルオロアダマンタン、1,4-ジフルオロノルボルナン、1,5-ジフルオロビシクロオクタン、1,5-ジフルオロビシクロノナン、1,5-ジフルオロ

20
25

テトラヒドロジシクロペンタジエン等から誘導される 2 ～ 6 価の基が挙げられる。

特に、剛直な骨格を有するアダマンタンから誘導される 2 ～ 6 価の基が好ましい。なお、ここで多環式炭化水素化合物から誘導される 2 ～ 6

- 5 価の基とは、多環式炭化水素化合物の水素原子の 2 ～ 6 個が多環式炭化水素骨格から脱離して、この部分が結合手（遊離原子価）となったものを意味する。結合手の骨格上の位置は特に限定されない。

- 前記式（1）中の R^1 は、炭素数 1 ～ 4 のアルキル基、炭素数 1 ～ 4 のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子を意味する。当該アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基等を挙げることができる。パーフルオロアルキル基としては、パーフルオロメチル基、パーフルオロエチル基、パーフルオロブチル基等を挙げることができる。これらの中でも、式（1）の化合物の合成し易さの点から R^1 はメチル基が好ましい。また、式（1）の化合物の分子
- 10 内に存在する R^1 の数を表す n は 0 ～ 2 の整数である。式（1）の化合物の合成のし易さ、及びこれを硬化させて得られる硬化体の耐熱性の良さから、 n は 2 が好ましい。

n が 2 の場合、2 つの R^1 は同一でも、互いに異なっていてもよい。合成のし易さから、2 つの R^1 は同一であることが好ましい。

- 20 n が 1 又は 2 のとき、 R^1 の結合位置は、オキセタニル基もしくはエポキシ基が結合している位置以外の位置であれば特に制限がない。

- 前記式（1）中の Y は、前記式（2）もしくは（3）で示される基を示す。なお、前記式（2）における R^2 および R^3 、並びに前記式（3）における R^5 および R^6 は、それぞれ独立して水素原子、フッ素
- 25 原子または炭素数 1 ～ 4 のアルキル基である。当該炭素数 1 ～ 4 のアルキル基は、前記置換基 R^1 と同義である。また、 R^4 はメチル基又はエチル基である。

p および q は 0 ～ 4 の整数である。式 (1) の化合物を合成する際の合成の容易さ、耐熱性の良さから p、q は 0 または 1 の整数が好ましく、0 がより好ましい。また、結合する基-Y の数を表す m は 2 ～ 4 の整数である。得られる硬化体の耐熱性の高さ、及び可とう性の高さの観点から、m は 2 または 3 が好ましく、m は 2 がより好ましい。基-Y の結合位置は少なくとも 2 個の基-Y が橋頭位の炭素に結合していることが好ましく、m が 3 又は 4 のとき、残りの基-Y の結合位置は特に制限がない。

前記式 (2) において、R⁴ はメチル基またはエチル基である。

- 10 前記式 (1) で示される硬化性多環式化合物の好適な具体的としては、1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン、2, 5-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ノルボルナン、2, 6-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ビシクロオクタン、2, 7-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ビシクロノナン、2, 7-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] テトラヒドロジシクロペンタジエン、5, 7-ジメチル-1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン、1, 4-ジメチル-2, 5-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ノルボルナン、1, 5-ジメチル-2, 6-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ビシクロオクタン、1, 5-ジメチル-2, 7-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ビシクロノナン、1, 5-ジメチル-2, 7-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3, 5-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン、2, 3, 5-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ノルボルナン、2, 4, 6-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ]
- 15
- 20
- 25

ビシクロオクタン、2, 4, 7-トリス [(3-エチルオキシタン-3-
 -イル) メトキシ] ビシクロノナン、2, 5, 7-トリス [(3-エチ
 ルオキシタン-3-イル) メトキシ] テトラヒドロジシクロペンタジエ
 ン、1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシメチ
 5 ル] アダマンタン、2, 5-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イ
 ル) メトキシメチル] ノルボルナン、2, 6-ビス [(3-エチルオキ
 セタン-3-イル) メトキシメチル] ビシクロオクタン、2, 7-ビス
 [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシメチル] ビシクロノナ
 ン、2, 7-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシメチ
 10 ル] テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3, 5-トリス [(3-
 エチルオキシタン-3-イル) メトキシメチル] アダマンタン、2, 3,
 5-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシメチル] ノ
 ルボルナン、2, 4, 6-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イ
 ル) メトキシメチル] ビシクロオクタン、2, 4, 7-トリス [(3-
 15 エチルオキシタン-3-イル) メトキシメチル] ビシクロノナン、2,
 5, 7-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシメチ
 ル] テトラヒドロジシクロペンタジエン等のオキシエタニル基を有する多
 環式炭化水素化合物を挙げることができる。

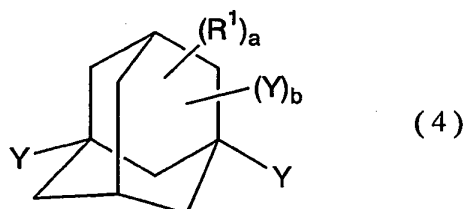
更に、1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマンタン、2, 5-ビ
 20 ス (グリシジルオキシ) ノルボルナン、2, 6-ビス (グリシジルオキ
 シ) ビシクロオクタン、2, 7-ビス (グリシジルオキシ) ビシクロノ
 ナン、2, 7-ビス (グリシジルオキシ) テトラヒドロジシクロペンタ
 ジエン、5, 7-ジメチル-1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマ
 ンタン、1, 4-ジメチル-2, 5-ビス (グリシジルオキシ) ノルボ
 25 ルナン、1, 5-ジメチル-2, 6-ビス (グリシジルオキシ) ビシク
 ロオクタン、1, 5-ジメチル-2, 7-ビス (グリシジルオキシ) ビ
 シクロノナン、1, 5-ジメチル-2, 7-ビス (グリシジルオキシ)

- テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3, 5-トリス（グリシジルオキシ）アダマンタン、2, 3, 5-トリス（グリシジルオキシ）ノルボルナン、2, 4, 6-トリス（グリシジルオキシ）ビシクロオクタン、2, 4, 7-トリス（グリシジルオキシ）ビシクロノナン、2, 5, 7-トリス（グリシジルオキシ）テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3-ビス（グリシジルオキシメチル）アダマンタン、2, 5-ビス（グリシジルオキシメチル）ノルボルナン、2, 6-ビス（グリシジルオキシメチル）ビシクロオクタン、2, 7-ビス（グリシジルオキシメチル）ビシクロノナン、2, 7-ビス（グリシジルオキシメチル）テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3, 5-トリス（グリシジルオキシメチル）アダマンタン、2, 3, 5-トリス（グリシジルオキシメチル）ノルボルナン、2, 4, 6-トリス（グリシジルオキシメチル）ビシクロオクタン、2, 4, 7-トリス（グリシジルオキシメチル）ビシクロノナン、2, 5, 7-トリス（グリシジルオキシメチル）テトラヒドロジシクロペンタジエン等のエポキシ基を有する多環式炭化水素化合物を挙げることができる。

- これらのなかでも、製造が容易であること及び高い耐熱性の硬化体が得られることから、特に1, 3-ビス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕アダマンタン、2, 5-ビス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕ノルボルナン、2, 6-ビス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕ビシクロオクタン、2, 7-ビス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕ビシクロノナン、2, 7-ビス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3, 5-トリス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕アダマンタン、2, 3, 5-トリス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕ノルボルナン、2, 4, 6-トリス〔(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ〕ビシクロオク

タン、2, 4, 7-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ビシクロノナン、2, 5, 7-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] テトラヒドロジシクロペンタジエン等のオキシ
 5 タニル基を有する多環式炭化水素化合物、1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマンタン、2, 5-ビス (グリシジルオキシ) ノルボルナン、
 2, 6-ビス (グリシジルオキシ) ビシクロオクタン、2, 7-ビス
 (グリシジルオキシ) ビシクロノナン、2, 7-ビス (グリシジルオキシ)
 テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3, 5-トリス (グリシ
 10 ジルオキシ) アダマンタン、2, 3, 5-トリス (グリシジルオキシ)
 ノルボルナン、2, 4, 6-トリス (グリシジルオキシ) ビシクロオク
 タン、2, 4, 7-トリス (グリシジルオキシ) ビシクロノナン、2,
 5, 7-トリス (グリシジルオキシ) テトラヒドロジシクロペンタジエ
 ン等のエポキシ基を有する多環式炭化水素化合物が好ましい。

式 (1) で示される本発明硬化性多環式化合物のうちでも、下記式
 15 (4) で示される、アダマンタン骨格を有し、且つオキシタニル基又は
 エポキシ基を有する化合物は合成の容易さ、物性の良好さ等の点で特に
 好ましい化合物である。



式中、 R^1 は炭素数 1 ~ 4 のアルキル基、炭素数 1 ~ 4 のパーフルオ
 20 ロアルキル基、またはフッ素原子であり、 a は 0 ~ 2 の整数であり、 b
 は 0 ~ 2 の整数である。

Y は下記式 (2)

$$\left(\begin{array}{c} R^5 \\ | \\ -C- \\ | \\ R^6 \end{array} \right)_q - O - CH_2 - \text{epoxide ring} \quad (3)$$

5 ぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数 1 ～ 4 のアルキル基である。R⁴は、メチル基又はエチル基である。p、q は 0 ～ 4 の整数である。

さ等の点で好適である。好適な化合物を具体的に例示すれば、1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン、5, 7-ジメチル-1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン、1, 3, 5-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン等のオキシエタニル基を有するアダマンタン化合物、1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマンタン、5, 7-ジメチル-1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマンタン、1, 3, 5-トリス (グリシジルオキシ) アダマンタン等のエポキシ基を有するアダマンタン化合物を挙げることができる。

20 であることから、特に1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン、1, 3, 5-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタン等のオキシエタニル基を有するアダマンタン化合物、1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマンタ

ン、1, 3, 5-トリス（グリシジルオキシメチル）アダマンタン等のエポキシ基を有するアダマンタン化合物を挙げることができる。

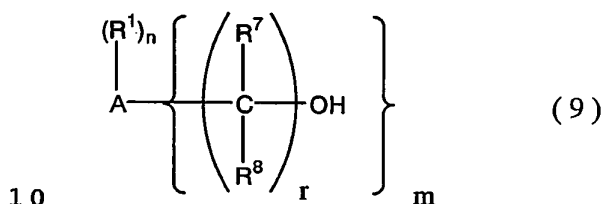
本発明の硬化性多環式化合物の製造方法は特に制限されないが、次の方法により好適に製造することができる。

5

（第1の製造方法）

第1の製造方法は、

（a） 下記式（9）



{式中、A、 R^1 、n及びmは、それぞれ前記式（8）におけるものと同義であり、 R^7 、及び R^8 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子又は炭素数1～4のアルキル基であり、rは0～4の整数である。}

15 で表される、少なくとも2つの水酸基を有する多環式ヒドロキシ化合物を金属アルコラート化し、次いで脱離基を有するオキセタン化合物あるいはエポキシ化合物と反応させることにより本発明の硬化性多環式化合物を得ることができる。

ここで、脱離基は求核試薬、特に本発明の場合はアルコラートアニオンと反応してアニオンとして脱離する基であれば特に限定されない。一般的には、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子のようなハロゲン原子、ベンゼンスルホンニルオキシ基、p-トルエンスルホンニルオキシ基、p-臭化ベンゼンスルホンニルオキシ基、メタンスルホンニルオキシ基、トリフルオロメタンスルホンニルオキシ基等のスルホンニルオキシ基が使用できる。

20

上記式(9)で表される原料化合物を具体的に例示すると、1, 3-アダマンタンジオール、2, 5-ノルボルナンジオール、2, 6-ビシクロオクタンジオール、2, 7-ビシクロノナンジオール、2, 7-テトラヒドロジシクロペンタジエンジオール、5-エチル-1, 3-アダマンタンジオール、1-エチル-2, 5-ノルボルナンジオール、1-エチル-2, 6-ビシクロオクタンジオール、1-エチル-2, 7-ビシクロノナンジオール、1-エチル-2, 7-テトラヒドロジシクロペンタジエンジオール、5, 7-ジメチル-1, 3-アダマンタンジオール、1, 4-ジメチル-2, 5-ノルボルナンジオール、1, 5-ジメチル-2, 6-ビシクロオクタンジオール、1, 5-ジメチル-2, 7-ビシクロノナンジオール、1, 5-ジメチル-2, 7-テトラヒドロジシクロペンタジエンジオール、1, 3, 5-アダマンタントリオール、1, 3, 6-アダマンタントリオール、2, 3, 5-ノルボルナントリオール、2, 4, 6-ビシクロオクタントリオール、2, 4, 7-ビシクロノナントリオール、2, 5, 7-テトラヒドロジシクロペンタジエントリオール、7-エチル-1, 3, 5-アダマンタントリオール、1-エチル-2, 3, 5-ノルボルナントリオール、1-エチル-2, 4, 6-ビシクロオクタントリオール、1-エチル-2, 4, 7-ビシクロノナントリオール、1-エチル-2, 5, 7-テトラヒドロジシクロペンタジエントリオール、1, 3, 5, 7-アダマンタンテトラオール、1, 2, 3, 5-ノルボルナンテトラオール、1, 2, 4, 6-ビシクロオクタンテトラオール、1, 2, 4, 7-ビシクロノナンテトラオール、1, 2, 5, 7-テトラヒドロジシクロペンタジエンテトラオール、1, 3-ビス(ヒドロキシメチル)アダマンタン、2, 5-ビス(ヒドロキシメチル)ノルボルナン、2, 6-ビス(ヒドロキシメチル)ビシクロオクタン、2, 7-ビス(ヒドロキシメチル)ビシクロノナン、2, 7-ビス(ヒドロキシメチル)テトラヒドロジシクロペンタジエン、1,

3, 5-トリス(ヒドロキシメチル)アダマンタン、1, 3-ビス(ヒ
ドロキシパーフルオロメチル)アダマンタン、2, 5-ビス(ヒドロキ
シパーフルオロメチル)ノルボルナン、2, 6-ビス(ヒドロキシパー
フルオロメチル)ビスクロオクタン、2, 7-ビス(ヒドロキシパーフ
5 ルオロメチル)ビスクロノナン、2, 7-ビス(ヒドロキシパーフルオ
ロメチル)テトラヒドロジシクロペンタジエン等が挙げられる。

これらの式(9)で示される多環式ヒドロキシ化合物は、前記式
(9)においてAがアダマンタンから誘導される基である場合は、アダ
マンタンあるいはアルキルアダマンタンを酸化する方法により簡単に製
10 造することができる。

或いはハロゲン化アダマンタンを加水分解することにより式(9)の
化合物を容易に得ることができる。

上記酸化する方法としては、特開昭42-16621号公報および特
開平2-104553号公報に開示されているクロム酸酸化法、特開2
15 000-219646号公報および特開2001-26563号公報に
開示されているルテニウム化合物および次亜塩素酸塩を用いた酸化法、
特開平8-38909号公報又は特開平9-327626号公報および
特開平10-286467号公報に開示されているヒドロキシフタルイ
ミドを触媒とした酸化法等が採用できる。

20 上記加水分解する方法としては特開平2-196744号公報および
特開平3-118342号公報に開示されている臭素化アダマンタンの
加水分解法等が採用できる。

前記式(9)においてAがノルボルナン、ビスクロオクタン、ビスク
ロノナンまたはテトラヒドロジシクロペンタジエンから誘導される基で
25 ある場合は、Stand und Entwicklungstendenzen in der Chemie der Epoxydharze, Kunststoffe, Nos. 3&4, 1967に記載さ

れているように、ノルボルネン、ビシクロオクテン、ビシクロノネン、ジシクロペンタジエンを原料として、水の酸性触媒的付加によって、アルコール体を合成することができる。

また、p が 1 ～ 4 の場合にはアダマンタン等の多環式炭化水素化合物
5 に、J o u r n a l o f M e d i c i n a l C h e m i s t r y ,
V o l . 1 8 , N o . 7 (1 9 7 5) に記載されているように、95%
濃硫酸中、三フッ化ホウ素エーテル錯体、発煙硫酸を反応させ、ジカル
ボキシル化した後、これを水素化リチウムアルミニウムのような還元剤
で還元する方法がある。

10 或いは、I z v e s t i a A k a d e m i i N a u k , S e r i y
a K h i m i c h e s k a y a , N o . 7 , p p 1 6 1 2 - 1 6 1 5
(1 9 9 2) に記載されているように、濃硫酸中でアダマンタン等の多
環式炭化水素化合物に塩化ビニル、無水硫酸、濃硝酸を反応させること
により、ジメチルカルボキシル化し、次いでこれを水素化リチウムアル
15 ミニウムのような還元剤で還元すること等により容易に得ることができ
る。

上記の式 (9) の多環式ヒドロキシ化合物の金属アルコラートと反応
させる、脱離基を有するオキセタン化合物としては、例えば、3-アル
キル-3-ヒドロキシメチルオキセタンのp-トルエンスルホン酸エス
20 テル等が挙げられる。該化合物の合成法については、スペイン特許第2
073995号公報に開示されている。具体的には、3-アルキル-3
-ヒドロキシメチルオキセタンに $\text{R SO}_2\text{Cl}$ (式中、Rはp-トリル
基等を示す) で表されるスルホニルクロリド化合物を適当な塩基性化合
物、例えばピリジン等の存在下、有機溶媒中で0℃～室温(25℃)で
25 反応させることにより容易に合成することができる。

また、脱離基を有するエポキシ化合物としては、例えば、エピクロロ
ヒドリン、エピブromoヒドリン等が挙げられる。

上記式（９）で示される多環式ヒドロキシ化合物のアルコラートは、溶媒中、塩基性化合物と反応させることによって製造できる。塩基性化合物としては、通常アルカリ金属、アルカリ土類金属、又はこれら金属を含む有機金属化合物（以下、アルカリ金属等とも略する）が使用される。これらアルカリ金属等としては、ナトリウム等のアルカリ金属；水素化ナトリウム等のアルカリ金属水素化物；水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物；マグネシウム、カルシウム等のアルカリ度類金属；メチルリチウム、ブチルリチウム等の有機金属化合物等が挙げられる。

- 10 上記塩基性化合物の使用量は式（９）中の m の数に応じて適宜決定すればよい。通常は、前記式（９）で示される多環式ヒドロキシ化合物に含まれる水酸基１モルに対して０．５～５．０モル、特に１．０～１．５モルを使用するのが好ましい。

上記反応に用いる溶媒としては、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒；テトラヒドロフラン、 N,N -ジメチルホルムアミド、 N,N -ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルリン酸トリアミド、 N -メチルピロリドン等の非プロトン性極性溶媒等が挙げられる。

- 20 これら溶媒の使用量は特に制限はないが、あまり少ないと反応性が低下し、あまり多いと経済的観点から好ましくないため、使用する多環式ヒドロキシ化合物の水酸基１モルに対して１～５００倍モル、好ましくは２～３００倍モル用いればよい。

反応温度は特に制限されないが、塩基性化合物としてアルカリ金属、またはアルカリ金属水素化物を使用する場合は０～８０℃、アルカリ金属水酸化物を使用する場合は３０～１３０℃が好ましい。また、反応時間は反応温度により異なるが、通常は１～１０時間程度である。

多環式ヒドロキシ化合物をアルコラート化した後、続いて脱離基を有

するオキセタン化合物または脱離基を有するエポキシ化合物を添加することにより、本発明の硬化性多環式化合物を得ることが出来る。このとき脱離基を有するオキセタン化合物または脱離基を有するエポキシ化合物の使用量は製造しようとする式(9)で示される多環式ヒドロキシ化合物のmの数に応じて適宜決定すればよい。通常は前記式(9)で示される多環式化合物に含まれる水酸基1モルに対して0.5～5.0モル、特に1.0～1.5モルが好ましい。

上記反応の反応温度は特に制限されないが、0～130℃が好ましい。また、必要に応じてオートクレープ等の加圧装置を用いて反応を行ってもよい。また、反応時間は反応温度により異なるが、通常は1～48時間程度である。なお、反応速度向上のため、よう化カリウム等の添加剤を使用してもよい。

前記反応後、反応液を塩酸等の酸で中和し、次いで適宜精製処理を行うことにより、本発明の硬化性多環式化合物(1)を得ることが出来る。

15

(第2の製造方法)

また、一般式(1)に示される硬化性多環式化合物において、Yが前記式(3)で示される基である多環式エポキシ化合物は、前記一般式(9)で示される多環式ヒドロキシ化合物をアルコラート化した後、続いて脱離基を有するアリル化合物を反応させ、次いで酸化剤を作用させることにより、得ることが出来る。

20

この第2の製造方法を更に詳しく説明する。この方法では、下記式(8)で示される多環式エポキシ化合物を製造する。

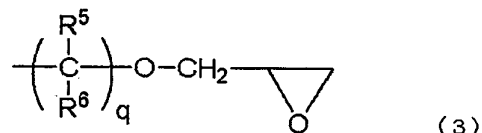
25



前記式（８）において、 A 、 R^1 、 n 及び m は前記した一般式（１）におけるものと同義である。

また、前記式（８）における Z は前記式（３）で示した下記の基である。

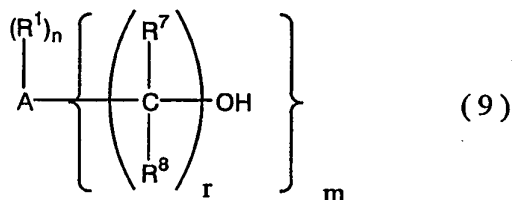
5



式（８）の化合物の製造方法は、下記（ａ）～（ｃ）の工程を含んで成る。この製造方法は、工程（ａ）及び（ｂ）で製造される新規な多環式アリル化合物を中間体とすることにより、目的化合物（８）を簡便に高収率かつ高純度で得ることが可能となる。以下、工程（ａ）～（ｃ）について詳しく説明する。

本発明の製造方法では、先ず始めに工程（ａ）で、下記式（９）で表される多環式ヒドロキシ化合物と、塩基性化合物、好適にはアルカリ金属、アルカリ土類金属、又はこれら金属を含む有機金属化合物とを反応させてアルコラートを得る。

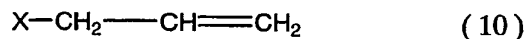
この方法は前記第１の製造方法で説明した方法に準じて行えばよい。



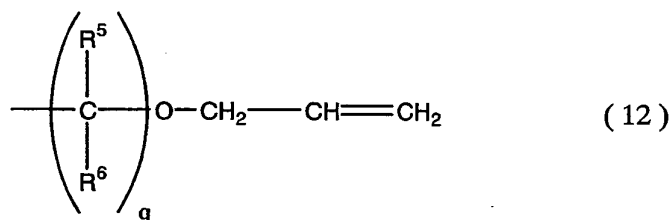
なお、上記式（９）中の A 、 R^1 、 n 及び m は、それぞれ前記式（８）におけるものと同義であり、 R^7 及び R^8 は、それぞれ独立に水素原子、フッ素原子又は炭素数１～４のアルキル基であり、 r は０～４

の整数である。

本製造方法では、工程（b）において前記工程（a）で得られた多環式ヒドロキシ化合物のアルコールと下記式（10）で示されるアリル基含有化合物とを反応させて下記式（11）で示される多環式アリル化合物を得る。



なお、上記式（10）において、Xはハロゲン原子又はスルホニルオキシ基である。また、上記式（11）において、A、 R^1 、n及びmは、それぞれ前記式（8）におけるものと同義であり、Wは下記式（12）で示される基である。



{式中、 R^5 、 R^6 、及びqは、それぞれ前記式（3）におけるものと同義である。}

上記式（10）で示されるアリル基含有化合物は、試薬あるいは入手容易な工業原料が何ら制限なく使用できる。これらを具体的に例示すると、塩化ビニル、臭化ビニル、ヨウ化ビニル、塩化アリル、臭化アリル、ヨウ化アリル、ベンゼンスルホン酸アリル、トリフルオロメタンスルホン酸アリル、トルエンスルホン酸アリル、臭化ベンゼンスルホン酸アリル、メタンスルホン酸アリル等が挙げられる。入手しやすさ、操作性、反応性などを考慮すると、塩化アリル、臭化アリル、ヨウ化アリルが好

適に使用される。これらのアリル基含有化合物の使用量としては、アルコールの原料である多環式ヒドロキシ化合物(9)に含まれる水酸基1モルに対して1モルあればよいが、残存する塩基性化合物の阻害などを考慮すると、特に1.0～5.0モル、さらに好適には1.05モル～3.0モルとなる量を使用するのが好ましい。多環式ヒドロキシ化合物(9)のアルコールとアリル基含有化合物(10)を接触させる方法としては、発熱などを考慮して、アリル基含有化合物を多環式ヒドロキシ化合物のアルコールに滴下するか、逆にアリル基含有化合物(10)に多環式炭化水素ヒドロキシ化合物(9)のアルコールを滴下する方法が好ましい。即ち、何れか一方を他方に滴下する方法が好ましい。滴下時の温度は特に制限はないが、あまり高いと不純物が多く生成し、あまり低いと反応速度が低下する。通常-40℃～100℃、好ましくは-30℃～90℃で滴下することが好ましい。この反応の反応時間は、反応温度により異なるが、通常は滴下終了から0.5～10時間程度である。

このようにして得られた多環式アリル化合物は水洗した後、溶媒留去等の操作を経て、液体状態で得られる。この粗多環式アリル化合物はそのまま使用してもよいが、蒸留、シリカゲルカラムクロマトグラフィーなどにより精製することが好ましい。

得られた多環式アリル化合物は、目的物である多環式エポキシ化合物の直接的な原料となる化合物(中間体)である。中間体と目的物との相違は式(8)における基-Zが基-Wに変わっただけ(より具体的には基Zのエポキシ基がビニル基に変わっただけ)である。したがって、上記多環式アリル化合物における、A、R¹、R⁵、R⁶、m、n、及びqには前記式(8)と同じである。

式(11)で示される多環式アリル化合物のうち好適な化合物を具体的に例示すると、1,3-ビス(2-プロペニルオキシ)アダマンタン、

- 2, 5-ビス(2-プロペニルオキシ)ノルボルナン、2, 6-ビス
(2-プロペニルオキシ)ビシクロオクタン、2, 7-ビス(2-プロ
ペニルオキシ)ビシクロノナン、2, 7-ビス(2-プロペニルオキ
シ)テトラヒドロジシクロペンタジエン、5, 7-ジメチル-1, 3-
5 ビス(2-プロペニルオキシ)アダマンタン、1, 4-ジメチル-2,
5-ビス(2-プロペニルオキシ)ノルボルナン、1, 5-ジメチル-
2, 6-ビス(2-プロペニルオキシ)ビシクロオクタン、1, 5-ジ
メチル-2, 7-ビス(2-プロペニルオキシ)ビシクロノナン、1,
5-ジメチル-2, 7-ビス(2-プロペニルオキシ)テトラヒドロジ
10 シクロペンタジエン、1, 3, 5-トリス(2-プロペニルオキシ)ア
ダマンタン、2, 3, 5-トリス(2-プロペニルオキシ)ノルボルナ
ン、2, 4, 6-トリス(2-プロペニルオキシ)ビシクロオクタン、
2, 4, 7-トリス(2-プロペニルオキシ)ビシクロノナン、2, 5,
7-トリス(2-プロペニルオキシ)テトラヒドロジシクロペンタジエ
15 ン、1, 3-ビス(2-プロペニルオキシメチル)アダマンタン、2,
5-ビス(2-プロペニルオキシメチル)ノルボルナン、2, 6-ビス
(2-プロペニルオキシメチル)ビシクロオクタン、2, 7-ビス(2-
プロペニルオキシメチル)ビシクロノナン、2, 7-ビス(2-プロ
ペニルオキシメチル)テトラヒドロジシクロペンタジエン、1, 3, 5
20 -トリス(2-プロペニルオキシメチル)アダマンタン、2, 3, 5-
トリス(2-プロペニルオキシメチル)ノルボルナン、2, 4, 6-ト
リス(2-プロペニルオキシメチル)ビシクロオクタン、2, 4, 7-
トリス(2-プロペニルオキシメチル)ビシクロノナン、2, 5, 7-
トリス(2-プロペニルオキシメチル)テトラヒドロジシクロペンタジ
25 エン等を挙げることができる。

本発明方法においては、工程(c)で上記多環式アリル化合物を酸化
し、基-Wのビニル基をエポキシ基に転化させて基-Zとすることによ

り目的の多環式エポキシ化合物を得る。

- 酸化方法としては、溶媒中、過酢酸、過安息香酸、m-クロロ過安息香酸等の過酸やジメチルジオキシラン等の過酸化物のような有機過酸化物を用いて酸化する方法や、酸素酸化、クロム酸酸化がある。反応率や触媒の使用有無の観点から、有機過酸化物が簡便であり、これらの中でも、入手の容易さ、安全上の観点からm-クロロ過安息香酸が特に好ましい。使用する有機過酸化物の使用量としては多環式アリル化合物に含まれるアリル基1モルに対して1モルあればよいが、通常は1モル～5モル、好ましくは1.05モル～3.0モルあればよい。上記反応に用いる溶媒としては、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素等のハロゲン化物溶媒；ヘキサン、ヘプタン、シクロヘキサン等の脂肪族炭化水素系溶媒；トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒等が挙げられる。これら溶媒の使用量は特に制限はないが、あまり少ないと反応性が低下し、あまり多いと不経済であるため、使用する多環式アリル化合物の質量の1～500倍、好ましくは2～300倍の質量の溶媒を用いればよい。この反応の反応温度は、特に制限はないが、あまり温度が高いと不純物が増加し、あまり温度が低いと反応速度が低下する。通常－10℃～100℃、好ましくは0℃～60℃である。この反応の反応時間は、反応温度や加える有機過酸化物量により異なるが、通常は5～1000時間程度である。

このようにして得られた多環式エポキシ化合物(8)は水洗、溶媒除去を経て得られる。得られた粗多環式エポキシ化合物はそのままでも純度が高いが、蒸留、シリカゲルカラムクロマトグラフィーなどにより精製することにより、さらに高純度の多環式エポキシ化合物が得られる。

- 本発明の硬化性多環式化合物(1)は、多環式炭化水素骨格を有しているため優れた光学特性及び耐熱性を有する硬化体を与える。更に、本発明の硬化性多環式化合物(1)はオキセタン基もしくはエポキシ基が

多環式炭化水素骨格に導入されているので、重合時の体積収縮が小さいという特徴を有する。このため、発光ダイオード用封止剤の用途に、特に好ましい。

特開 2 0 0 3 - 7 3 4 5 2 号公報には、ビスフェノール A あるいは水添ビスフェノール A とエピクロロヒドリンを反応させてビスフェノール A 型エポキシ樹脂や水添ビスフェノール A 型エポキシ樹脂を製造する場合、得られる樹脂中に残留する塩素分が 5 0 0 0 0 p p m になることが記載されている。

硬化性多環式化合物がハロゲン分子またはハロゲンイオンを多量に含有する場合、これを硬化させて得られる樹脂は耐熱性、耐光性が極度に低下する。

従って、ハロゲン分子またはハロゲンイオンを多量に含有する硬化性多環式化合物を封止剤などの用途に使用すると、樹脂の劣化が起り、安定に使用できない。

15 本発明の硬化性多環式化合物は、製造条件を選択し、精製をすることにより、不純物として含まれるハロゲン分子またはハロゲンイオンの含有量を 1 0 0 ~ 2 0 0 0 p p m に、好適には 2 0 0 ~ 2 0 0 0 p p m に低減できる。従って、本発明の硬化性多環式化合物は封止剤等の耐熱性、耐候性を要求される用途に適する。

20 本発明の硬化性多環式化合物の不純物として含まれるハロゲン分子またはハロゲンイオンの分析方法は、公知の方法を採用できる。I S O 4 5 8 3 の可けん化塩素定量法による有機塩素含量の定量方法や、I S O 4 5 7 3 の方法により無機塩素含量の定量方法等が挙げられる。

25 本発明の硬化性多環式化合物は、各種プラスチック基板原料、コーティング材原料、接着剤原料、封止剤原料等に好適に使用することができる。該硬化性多環式化合物は単独重合することにより、上記の特性を生かした硬化物を与える。

本発明の硬化性多環式化合物は、本発明の硬化性多環式化合物と反応可能な他の硬化性化合物（以下、共反応剤と称す）と混合して硬化性混合物とし、これを共重合させて硬化体を得ても良い。

該共反応剤は、本発明の硬化性多環式化合物と反応可能なものであれば特に限定されず、目的とする硬化体の用途に応じて必要な物性を与える共反応剤を適宜選択して使用すれば良い。このような目的で使用できる共反応剤としてはオキセタン化合物、エポキシ化合物、カチオン重合性モノマーを挙げることが出来る。具体的に例示すれば、キシリレンジオキセタン、3-エチル-3-ヒドロキシメチルオキセタン、3-エチル-3-フェノキシメチルオキセタン等のオキセタン化合物、ビスフェノールAジグリシジルエーテル等のビスフェノールA型エポキシ化合物；ビスフェノールFジグリシジルエーテル等のビスフェノールF型エポキシ化合物、水添ビスフェノールAジグリシジルエーテル等の水添ビスフェノールA型エポキシ化合物、フェノールノボラック型エポキシ化合物、グリシジルアミン型エポキシ化合物、ナフタレン型エポキシ化合物、シリコン系エポキシ化合物等のエポキシ化合物；イソブチルビニルエーテル、N-ビニルカルバゾール、p-メトキシスチレン、イソブテン等のカチオン重合性モノマーを挙げることが出来る。これらの共反応剤は1種又は2種以上を混合して使用できる。

硬化性混合物の組成も目的に応じて適宜決定すればよいが、本発明の硬化性多環式化合物を用いることによる物性改良を目的とする場合は、硬化性混合物の総質量を基準として、該硬化性多環式化合物を10～98質量%、特に20～95質量%（残部が共反応剤となる。）配合することが好ましい。

（硬化剤）

該硬化性多環式化合物、或いはこれと共反応剤とを混合した硬化性混合物を硬化させて硬化体を得る方法は特に制限されず、公知の方法を採

用することができる。

- 該硬化性多環式化合物又は硬化性混合物は、充填剤、カップリング剤、難燃剤、紫外線吸収剤、赤外線吸収剤、紫外線安定剤、酸化防止剤、着色防止剤、帯電防止剤、染料、顔料、香料等の各種添加剤や安定剤を必要に応じて混合して、硬化体とすることができる。これらの配合量は、
- 5 常法に従う。

オキセタニル基を有する硬化性多環式化合物は、硬化剤を必要に応じて使用して、カチオン重合によって硬化することが出来る。

- また、エポキシ基を有する硬化性多環式化合物は、硬化剤を必要に応じて使用して、カチオン重合、又はアニオン重合等により硬化させることが出来る。ここで、硬化剤とは、オキセタニル基またはエポキシ基と化学反応する官能基を有する化合物であって、オキセタニル基またはエポキシ基を有する化合物と反応して硬化体を形成する化合物を意味する。
- 10

- 硬化剤としては、通常のオキセタニル化合物又はエポキシ化合物の硬化に使用されるものが制限無く使用でき、例えば、ビスフェノールA、ビスフェノールF、ノボラック樹脂等のフェノール誘導体；無水フタル酸、無水マレイン酸、テトラヒドロ無水フタル酸、無水ピロメリット酸、3-メチルテトラヒドロ無水フタル酸等の酸無水物；m-フェニレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレンテトラアミン、キシレンジアミン、ジアミノジフェニルメタン等のアミン化合物；ポリアミド等
- 15
- 20
- が挙げられる。これらの中でも酸無水物が特に好ましい。

- 硬化剤の好ましい使用量は、該硬化性多環式化合物のオキセタニル基またはエポキシ基1モル当たり、オキセタニル基またはエポキシ基と反応する硬化剤の官能基が0.6～1.5モルとなる量であり、さらに好ましくは、0.8～1.2モルである。オキセタニル基またはエポキシ基に対する該硬化剤の官能基の割合が、0.6未満あるいは1.4を超える場合は、得られる硬化体の強度、耐水性が低下し易い。
- 25

カチオン重合開始剤としては、通常のオキセタニル基またはエポキシ基を有する化合物の硬化に使用されるものが制限無く使用できる。例えばトリフルオロ酢酸、トリフルオロメタンスルホン酸、クロルスルホン酸等のプロトン酸；三フッ化ホウ素、四塩化スズ、塩化鉄、五フッ化リン、五フッ化ヒ素、五フッ化アンチモン等のルイス酸とプロトン酸、水、アルコール等のカチオン源との組み合わせから選ばれる開始剤；ヨウ素等のカチオン生成物；ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロホスフェート等のジアリールヨードニウム塩、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロホスフェート等のトリアリールスルホニウム塩等の光カチオン開始剤等が挙げられる。カチオン開始剤の好ましい使用量は、硬化性多環式化合物のオキセタニル基またはエポキシ基 1 モル当たり、0.01 ~ 10 モルであり、さらに好ましくは、0.2 ~ 5 モルである。

アニオン重合開始剤としては、通常のエポキシ化合物の硬化に使用されるものが何ら制限無く使用できる。例えばジブチルメチルアミン、ジウンデシルメチルアミン等の第3級アミン等が挙げられる。アニオン重合開始剤の好ましい使用量は、本発明の硬化性多環式化合物のエポキシ基 1 モル当たり、エポキシ基と反応する重合開始剤の官能基が0.01 ~ 10 モルとなる量であり、さらに好ましくは、0.2 ~ 5 モルである。

上記硬化剤には、上記成分以外の成分を含んでいても良い。特にすばやく硬化体を得るという観点から、硬化促進剤を含有することが好ましい。硬化促進剤は特に硬化剤と組み合わせて用いることが有効であり、例えば、トリエチルアミン、トリブチルアミン、ピリジン、ベンジルジメチルアミン、1,8-ジアザビシクロ[5,4,0]ウンデセン-7等の3級アミン、またはこれらの有機酸塩、2-メチルイミダゾール、2-エチル-4-メチルイミダゾール等のイミダゾール、またはこれらの有機酸塩、オクチル酸スズ等の有機酸金属塩、3フッ化ホウ素アミン塩、4級りん酸塩等が挙げられる。これらのなかでも、耐光性の点から、

テトラブチルフォスフォニウムジエチルフォスフォロジチオエート等の4級リン酸塩が好適である。硬化促進剤の好ましい使用量は、硬化性多環式化合物100質量部当たり、0.1～5質量部である。

- 5 本発明において上記硬化性組成物として特に好ましいのは、後述するように、硬化性多環式化合物として、前記式(4)で示される硬化性多環式化合物において、Yで示される基が式(3)で示される基である化合物(エポキシ基含有アダマンタン化合物)を用いたものである。

以下、このエポキシ基含有アダマンタン化合物を用いた硬化性組成物の具体的態様について説明する。

- 10 硬化性組成物には、密着性、電気特性、製造作業性等を向上させるために、エポキシ基含有アダマンタン化合物以外のエポキシ化合物(他のエポキシ化合物)を添加してもよい。当該他のエポキシ化合物としては、公知のものを特に制限なく用いることができる。好適に使用できる他のエポキシ化合物を例示すれば、ビスフェノールAグリシジルエーテル、
15 臭素化ビスフェノールAグリシジルエーテル、ビスフェノールCグリシジルエーテル、テトラグリシジルベンゾフェノン、ジグリシジルビスフェノールF、トリグリシジル-p-アミノフェノール、ノボラック型エポキシ等のフェノール型グリシジルエーテル類；ジグリシジルシクロヘキサン1,3-ジカルボキシレート、水添ビスフェノールAグリシジル
20 エーテル、水添ビスフェノールAグリシジルエーテル等の脂環式グリシジルエーテル類；ビニルシクロヘキセンジオキシド、7-オキサビシクロ[4.1.0]ヘプタ-3-イルメチル-7-オキサビシクロ[4.1.0]ヘプタン-3-カルボキシレート等の脂環式エポキシ類；フタル酸ジグリシジルエステル、テトラヒドロフタル酸ジグリシジルエステル、
25 ヘキサヒドロフタル酸ジグリシジルエステル、ダイマー酸グリシジルエステル、ヘキサヒドロフタル酸ジグリシジルエステル、ジグリシジル-p-オキシ安息香酸等のグリシジルエステル類等を挙げることがで

きる。

- これら他のエポキシ化合物の中でも、耐光性の良い点から脂環式のエポキシ化合物が好ましい。例示すれば、水添ビスフェノールAグリシジルエーテル、水添ビスフェノールAグリシジルエーテル等の脂環式グリシジルエーテル類；ビニルシクロヘキセンジオキシド、7-オキサビシクロ[4.1.0]ヘプタ-3-イルメチル-7-オキサビシクロ[4.1.0]ヘプタン-3-カルボキシレート等の脂環式エポキシ類が挙げられる。特に、3,4-エポキシシクロヘキシル基を有する脂環式エポキシが好ましくい。例示すれば、7-オキサビシクロ[4.1.0]ヘプタ-3-イルメチル-7-オキサビシクロ[4.1.0]ヘプタン-3-カルボキシレートが挙げられる。

これら他のエポキシ化合物の含有量は特に限定されないが、耐光性、耐熱性の良さの観点からエポキシ基含有アダマンタン化合物100質量部に対して1~1000質量部が好適である。

- さらに、この硬化性組成物には、必要に応じて、ポリジメチルシロキサン、ポリフェニルメチルシロキサン等のシリコン化合物、炭酸カルシウム、酸化マグネシウム等の充填剤、界面活性剤、レベリング剤、帯電防止剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、ヒンダードアミン、ヒンダードフェノール系等の耐光性、耐熱性の安定剤等を添加し、硬化後の特性を改良することもできる。これら添加剤の添加量は特に限定されないが、エポキシ基含有アダマンタン化合物及び他のエポキシ化合物の総量100質量部に対して1~1000質量部、特に20~500質量部が好ましい。

25 (硬化性組成物)

以下、特にLED素子の封止剤として優れた硬化性組成物につき説明する。

この硬化性組成物は、本発明の硬化性多環式化合物（後述するオリゴマーも含む）、好適にはエポキシ基含有アダマンタン化合物および硬化剤、さらには必要に応じて前記した各種任意成分を混合することにより得られる。その混合方法としては、硬化性多環式化合物がエポキシ基含有アダマンタン化合物の場合、一般には該エポキシ基含有アダマンタン化合物と硬化剤およびカチオン重合開始剤以外の任意成分とを均一混合した後、最後にカチオン重合開始剤を加え均一混合することが好ましい。

得られた組成物を予め減圧下に保って脱泡することより、得られる硬化体の透明性が高まる。

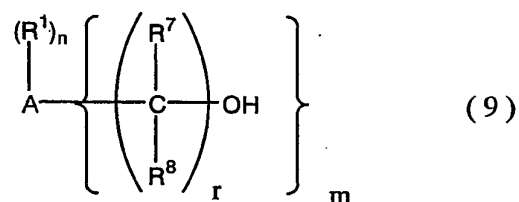
10 上記硬化性組成物は、耐光性、耐熱性等に優れるという特徴を有するため、LED素子の封止剤として好適に使用できる。硬化性組成物をLED素子の封止に使用する方法は、特に制限はない。一般には、あらかじめパッケージにLED素子をダイボンディングし、パッケージから延びる一対のリード線をLED素子に差し込むことによりプラスチック製型内にLED素子を固定し、パッケージに本発明の硬化性組成物を注入した後、熱または光照射により該組成物を硬化させて封止する方法が挙げられる。

組成物を熱硬化させる場合の加熱方法としては、組成物を加熱オーブン中に一定時間静置する方法、ベルトコンベヤー等に載置して加熱ゾーン（例えばヒーター板上）を通過させる方法等がある。該組成物をLEDの封止剤として使用し、これを硬化させる場合、加熱温度はLED素子がダメージを受けない範囲であれば特に制限はないが、20～250℃が好ましく、80～200℃がより好ましい。加熱時間は5分～48時間が好ましい。また、光照射により硬化させる場合、高圧水銀灯、低圧水銀灯、メタルハライドランプ、ハロゲンランプ等の公知の光源を用いることが出来る。その際の光源、光照射量、照射時間は、用いる硬化性組成物の組成に応じて適宜選択すればよい。

(オリゴマー)

互いに同一または異なっているいてもよい 2 乃至 4 分子の本発明の硬化性多環式化合物が、下記に説明するように、重合又は縮合した構造を有する化合物（該化合物は 2 乃至 4 量体と見ることもできるので、以下、オリゴマーともいう。）も本発明の硬化性多環式化合物と同様に優れた硬化体を与える。これらのオリゴマーは各種プラスチック基板原料、コーティング材原料、接着剤原料、封止剤原料等に好適に使用することができる。

10 上記オリゴマーは、一般にモノマーを出発原料としてアルコールと付加重合して製造される Fusion 法、Advanced 法、あるいは二段反応法といわれる方法、または次のような方法により容易に製造することができる。即ち、下記式（9）



15

{式中、A、 R^1 、n、及びmは、それぞれ前記式（8）におけるものと同義であり、 R^7 及び R^8 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子又は炭素数 1～4 のアルキル基であり、r は 0～4 の整数である。}

で表される、少なくとも 2 つの水酸基を有する多環式ヒドロキシ化合物

20 （9）と塩基性化合物、脱離基を有するオキセタン化合物あるいはエポキシ化合物とを同時に反応させることにより得ることができる。

塩基性化合物としては、ナトリウム等のアルカリ金属；水素化ナトリウム等のアルカリ金属水素化物；水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物等が挙げられる。上記塩基性化合物の使用量は

特に制限されないが、前記式（９）で示される多環式炭化水素化合物に含まれる水酸基１モルに対して１．０～５．０モル、特に１．５～３．０モルとなる量を使用するのが好ましい。

- 脱離基を有するオキセタン化合物としては、３－アルキル－３－ヒドロキシメチルオキセタンの
- 5 p－トルエンスルホン酸エステル等が例示できる。該化合物の合成法は、スペイン特許第２０７３９９５号公報に開示されている。

- 具体的には、３－アルキル－３－ヒドロキシメチルオキセタンに $\text{R SO}_2\text{Cl}$ （式中、 R はp－トリル基等を示す）で表されるスルホニルクロリド化合物を適当な塩基性化合物、例えばピリジン等の存在下、有機
- 10 溶媒中 0°C ～室温（ 25°C ）で反応させることにより、該化合物を容易に合成することができる。

脱離基を有するエポキシ化合物としては、例えば、エピクロロヒドリン、エピブロモヒドリン等が挙げられる。

- 上記反応に用いる溶媒としては、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒；テトラヒドロフラン、 N ， N －ジメチルホルムアミド、 N ， N －ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルリン酸トリアミド、 N －メチルピロリドン等の非プロトン性極性溶媒等が挙げられる。
- 15

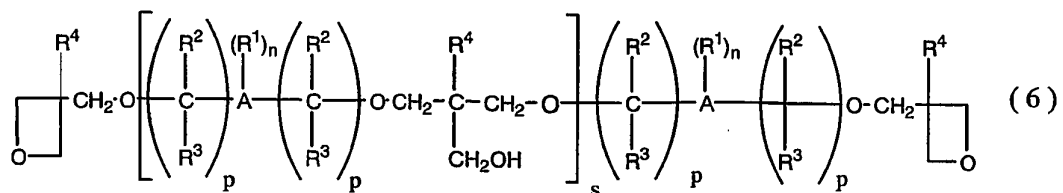
- 上記反応における各化合物の仕込み方法は、前記式（９）の化合物、上記塩基性化合物および脱離基を有するオキセタン化合物または脱離基を有するエポキシ化合物、溶媒を同時に添加することにより行われる。
- 20

反応温度は特に制限されないが、 $0\sim 130^\circ\text{C}$ が好ましい。また、必要に応じてオートクレープ等の加圧装置を用いて反応を行ってもよい。

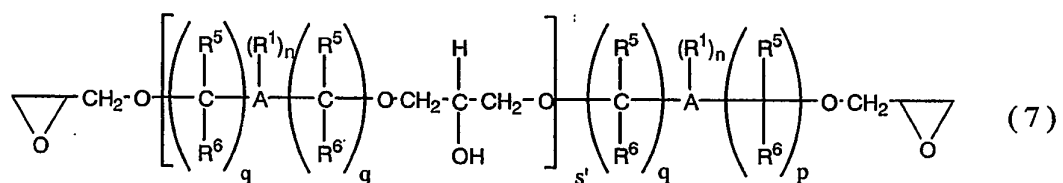
- 反応時間は反応温度により異なるが、通常は $1\sim 48$ 時間程度が好ましい。反応速度向上のため、よう化カリウム等の添加剤を使用してもよい。
- 25

反応終了後、反応液を塩酸等の酸で中和し、さらに精製処理を行うことにより、前記オリゴマーを得ることが出来る。

式(6)、(7)にこれらオリゴマーの一般式の例を示す。



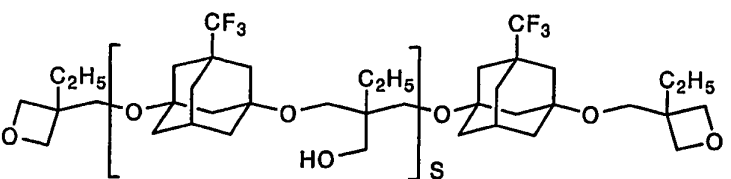
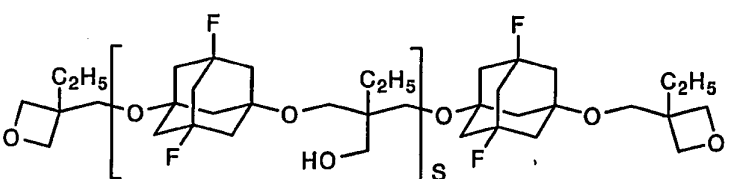
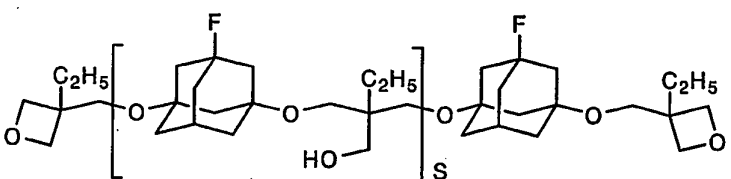
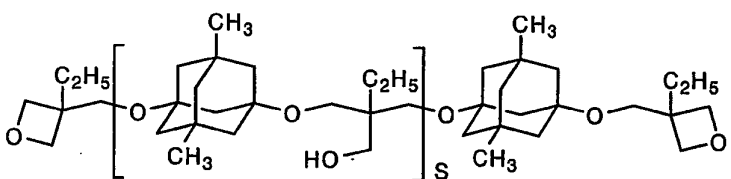
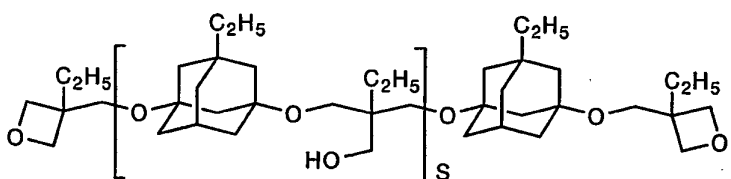
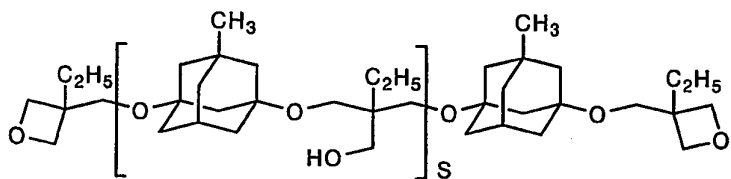
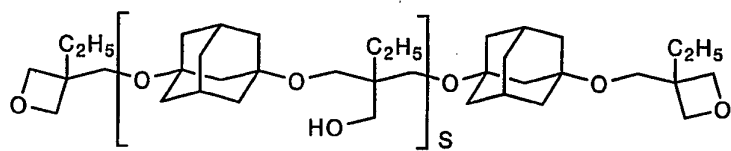
- 5 {式中、A、R¹、R²、R³、n、及びpは前記式(1)におけるものと同義であり、sは1～3の整数である。}



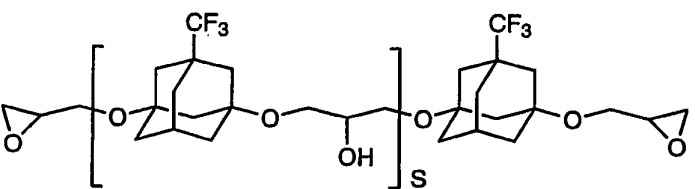
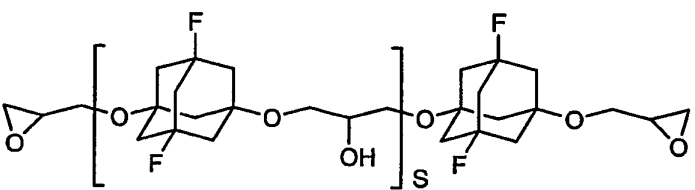
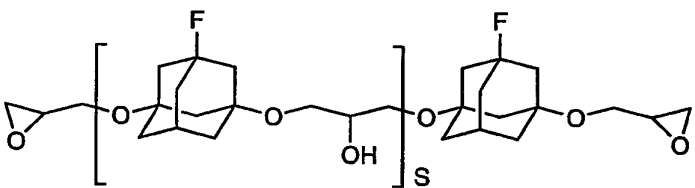
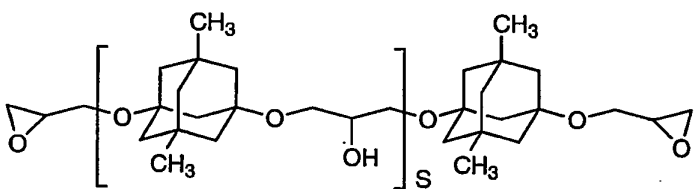
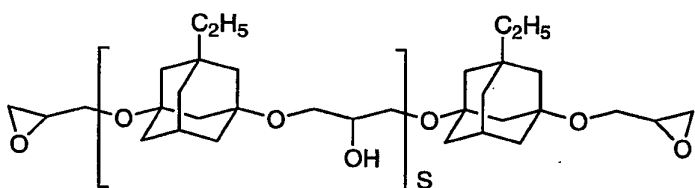
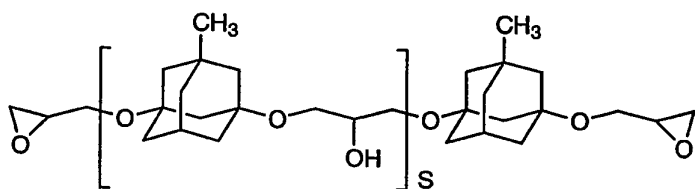
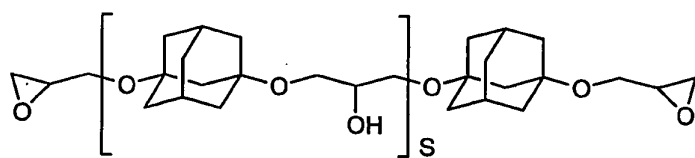
- 10 {式中、A、R¹、R⁵、R⁶、n、及びqは前記式(1)におけるものと同義であり、s'は1～3の整数である。}

上記オリゴマーとして好適なものを例示すれば次のようなものを挙げることができる。

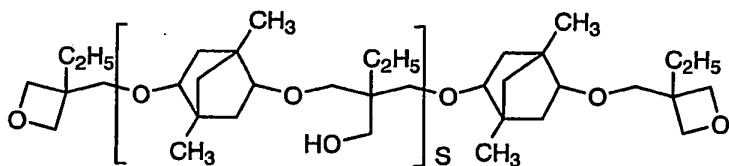
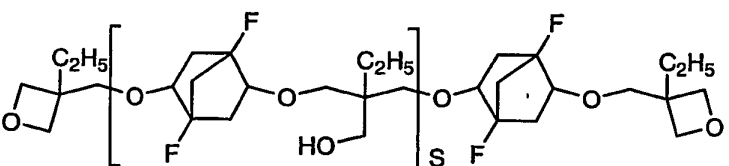
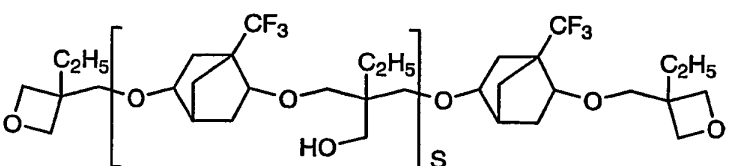
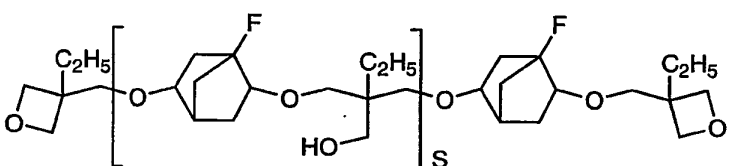
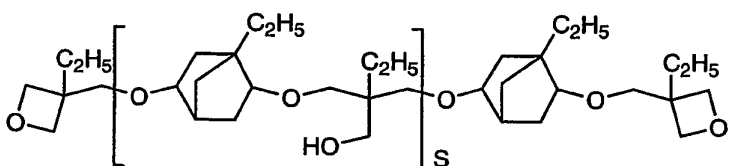
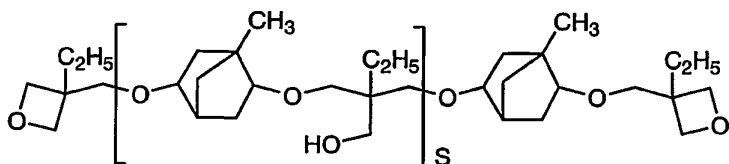
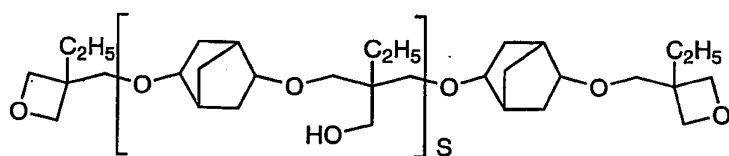
- 40 -



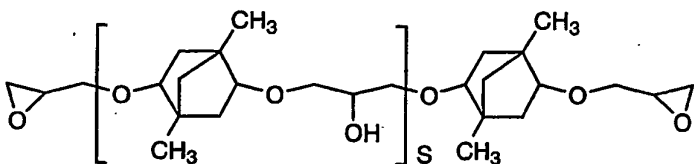
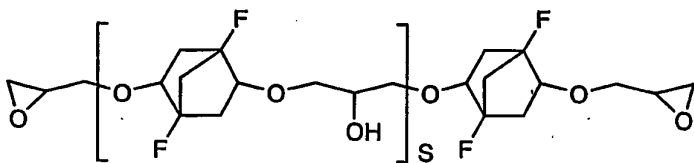
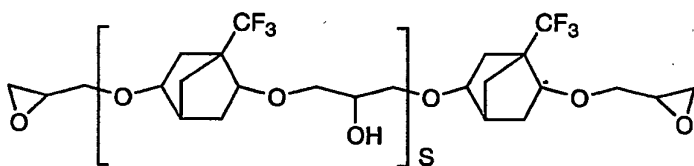
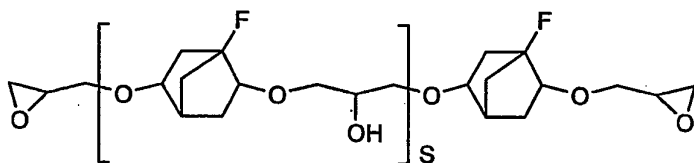
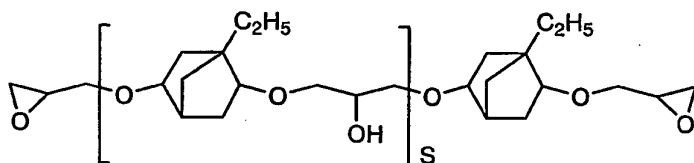
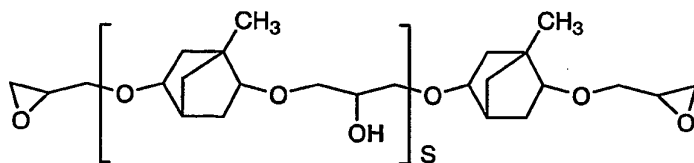
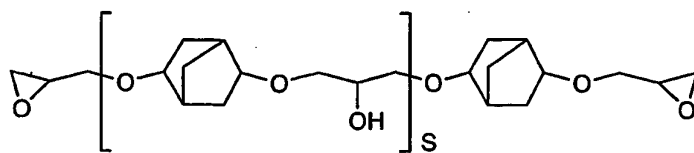
- 41 -



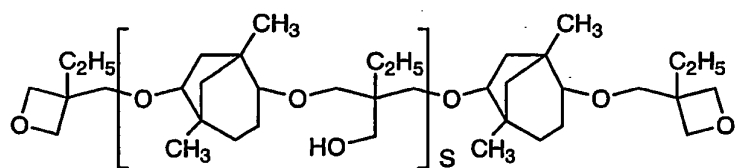
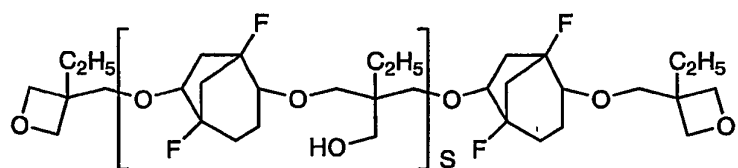
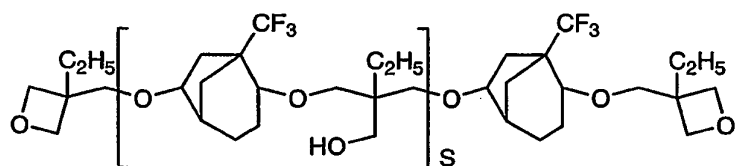
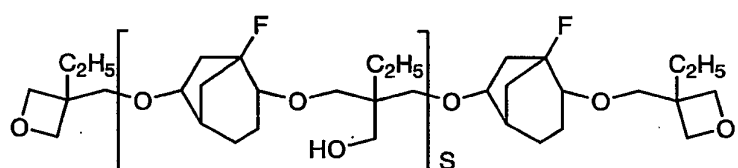
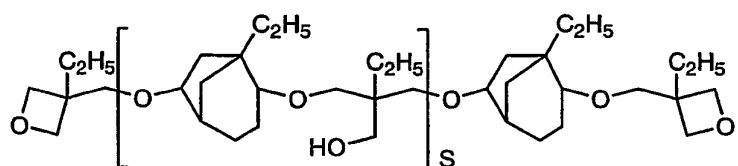
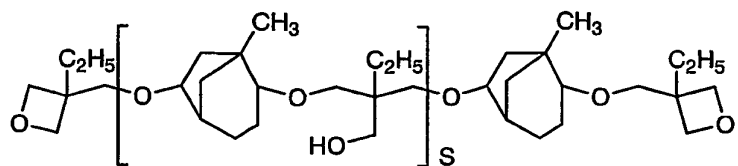
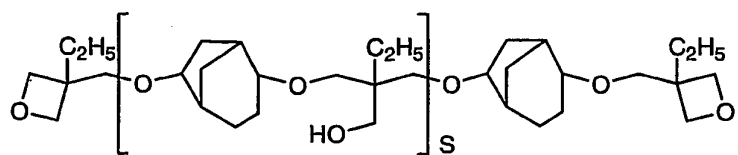
- 42 -



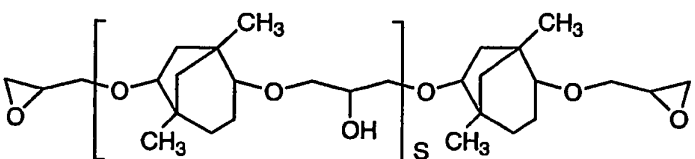
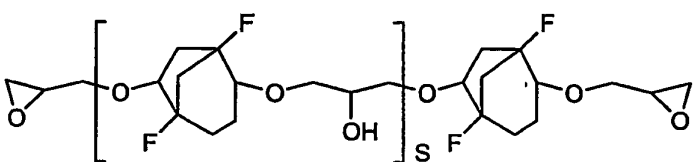
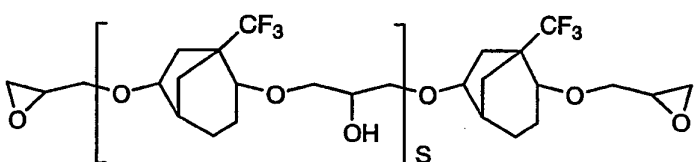
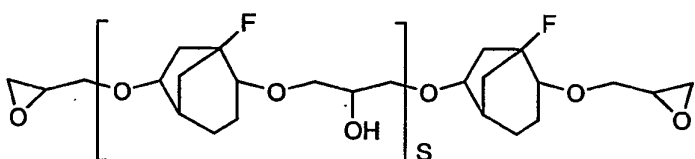
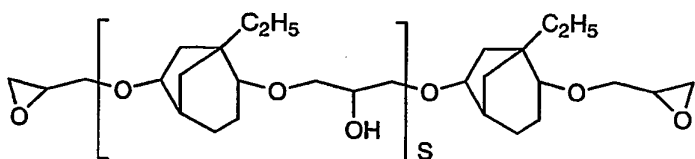
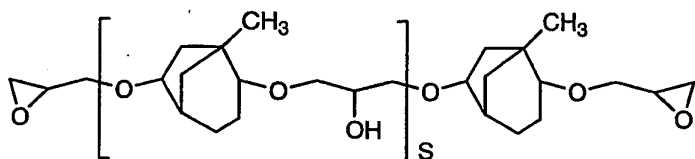
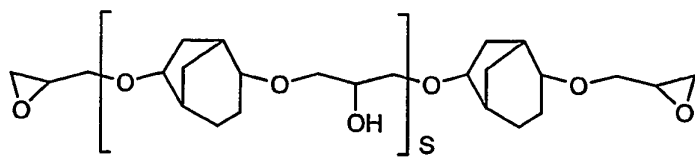
- 43 -



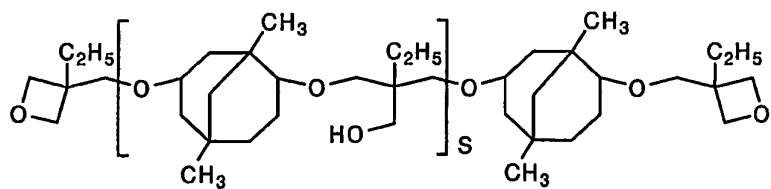
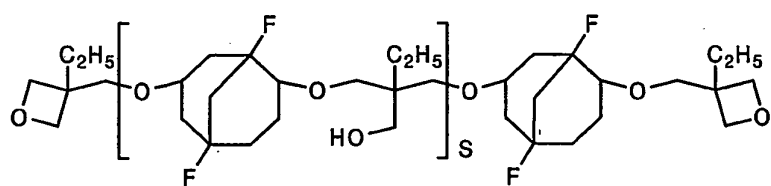
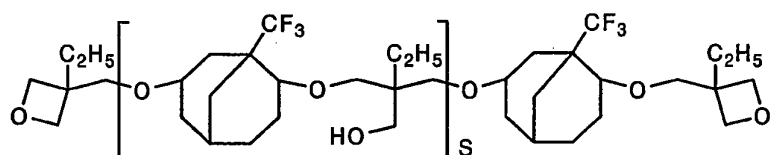
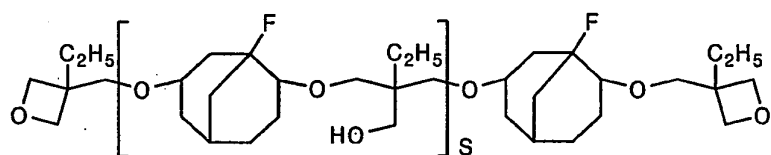
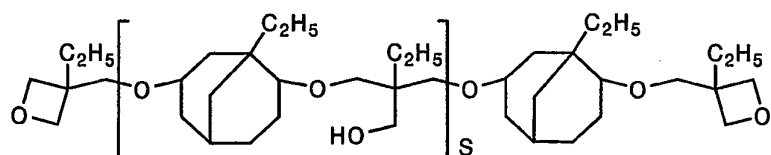
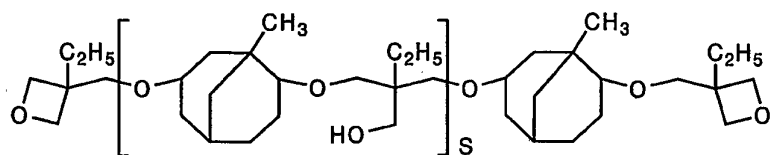
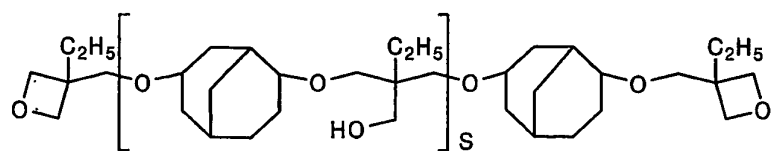
- 44 -



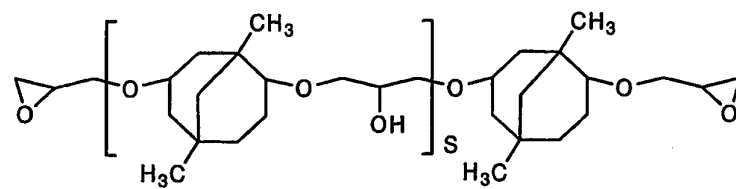
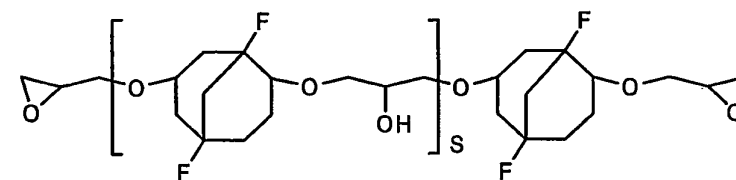
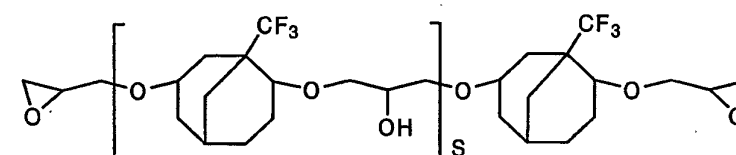
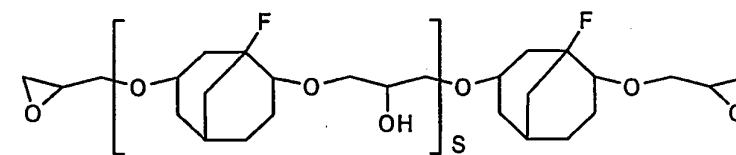
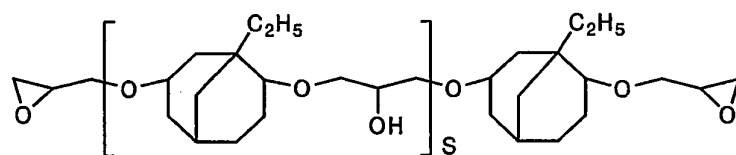
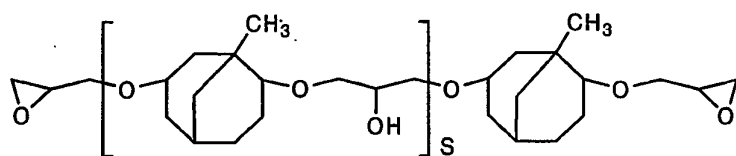
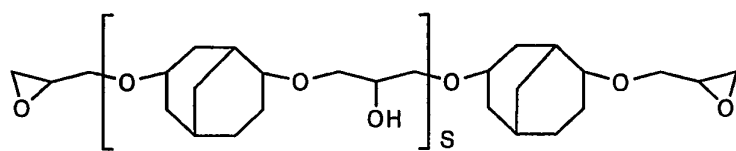
- 45 -



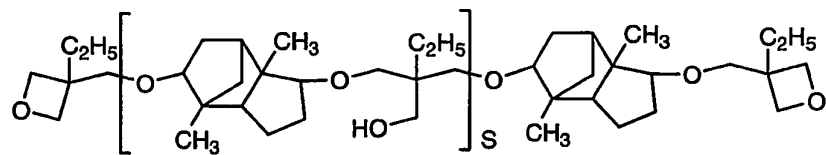
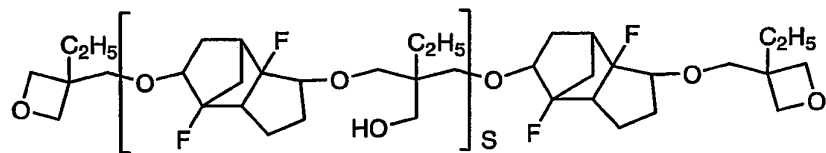
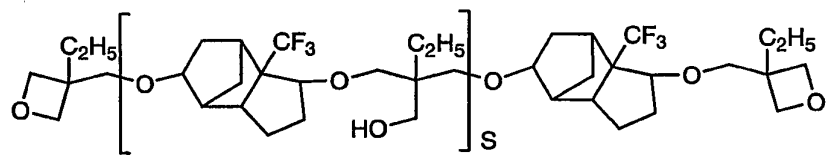
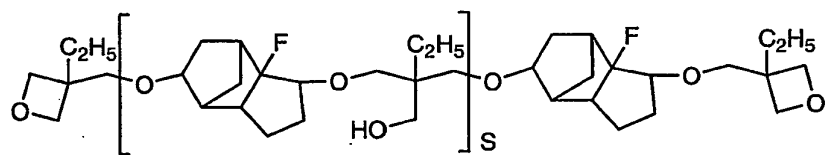
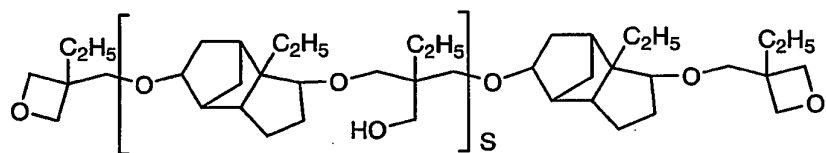
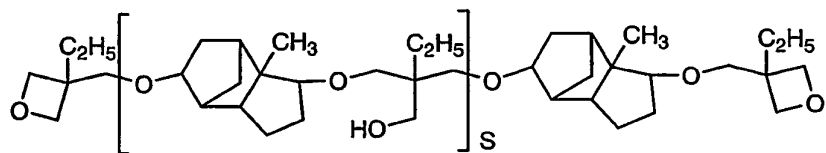
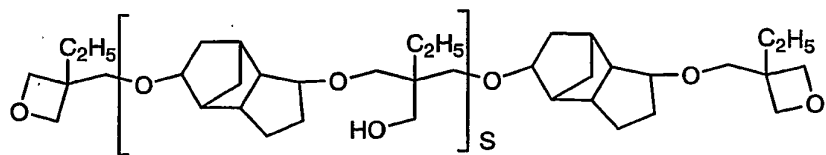
- 46 -



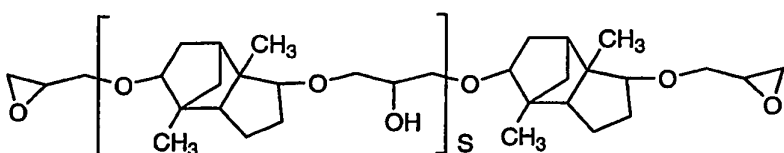
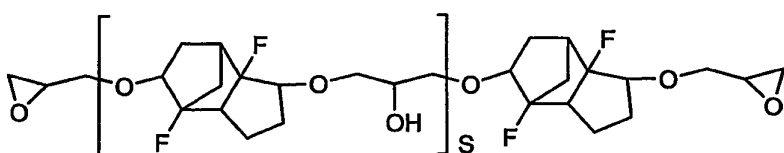
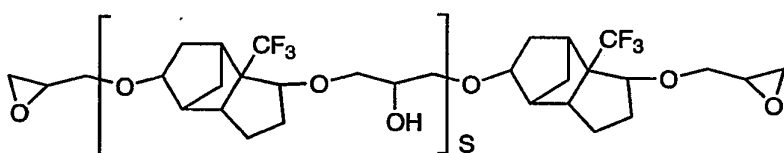
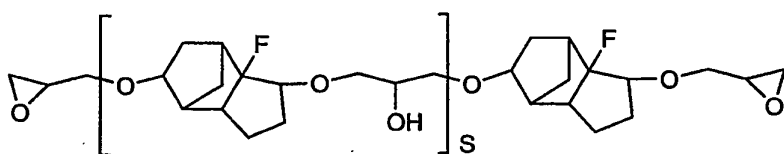
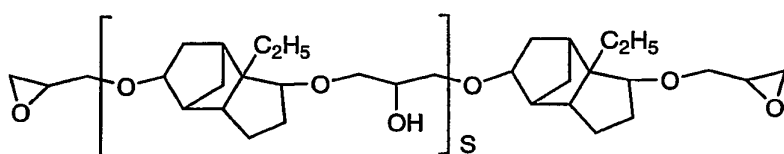
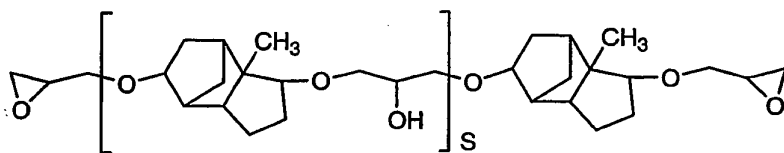
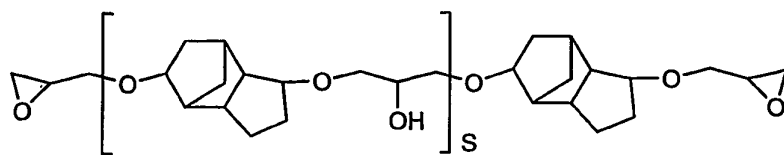
- 47 -



- 48 -



- 49 -



(式中、s は 1 ～ 3 の整数である。)

実施例

以下、本発明を実施例を挙げて具体的に説明するが、本発明はこれら
5 に限定されるものではない。

実施例 1

[1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ア
ダマンタンの合成]

10 窒素雰囲気下、1, 3-アダマンタンジオール 16.8 g (0.1 mol)、水素化ナトリウム 5.3 g (0.22 mol) を含む脱水テトラヒドロフラン 300 ml を、還流温度で 2 時間攪拌した。これに 3-エチル-3-p-トルエンスルホニルオキシメチルオキシタン 56.4 g (0.22 mol) を滴下した。よう化カリウム 36.5 g (0.2
15 2 mol) を加えて、混合物を還流温度で 12 時間攪拌した。その後、反応液にクロロホルム 200 ml を更に加え、これを水洗した後、クロロホルム層を硫酸マグネシウムで乾燥した。

溶媒を減圧留去して白色固体および油状物を得た。これをシリカゲル
カラムクロマトグラフィーにより精製し、白色固体および油状物 2.3
20 9 g (収率は 7.1%) を得た。この化合物について、MASS 分析、¹H-NMR 分析および元素分析を行った。得られた測定結果から、目的物である 1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 336 (M⁺)

25 ¹H-NMR (TMS 標準): δ 1.1-2.0 (m, 20 H), 2.6-4.1 (m, 12 H).

元素分析: C₂₀H₃₂O₄ として

-51-

計算値： C ; 71.39 H ; 9.59

実測値： C ; 71.76 H ; 9.63

- ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573 記載による方法により、該化合物の無機塩素含量を測定した。結果は、
- 5 有機塩素含量が 210 ppm、無機塩素含量が 10 ppm、合計塩素含量が 220 ppm であった。

実施例 2

- 2, 5-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ノルボルナンの合成
- 10

- 窒素雰囲気下、2, 5-ノルボルナンジオール 12.8 g (0.1 mol)、水素化ナトリウム 5.3 g (0.22 mol) を含む脱水テトラヒドロフラン 300 ml を、還流温度で 2 時間攪拌した。これに 3-エチル-3-パートルエンスルホニルオキシメチルオキシタン 56.4 g (0.22 mol) を滴下し、よう化カリウム 36.5 g (0.22 mol) を加えて、還流温度で 12 時間攪拌した。反応混合物にクロロホルム 200 ml を加え、クロロホルム層を水洗した後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して白色固体および油状物を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、白色固体および油状物 1.39 g (収率は 4.7%) を得た。この化合物について、
- 15
- 20 MASS 分析、¹H-NMR 分析および元素分析を行った。得られた結果から、目的物である 2, 5-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ノルボルナンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 296 (M⁺)

- 25 ¹H-NMR (TMS 標準): δ 1.1-2.0 (m, 16H)、2.6-4.1 (m, 12H).

元素分析: C₁₇H₂₈O₄ として

計算値： C ; 68.89 H ; 9.52

実測値： C ; 68.81 H ; 9.62

ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573
記載による方法により、この化合物の無機塩素含量の定量を行った。結
5 果は、有機塩素含量が 230 ppm、無機塩素含量が 19 ppm、合計
塩素含量が 249 ppm であった。

実施例 3

[5, 7-ジメチル-1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-
10 イル) メトキシ] アダマンタンの合成]

1, 3-アダマンタンジオール 16.8 g (0.10 mol) の代わ
りに 5, 7-ジメチル-1, 3-アダマンタンジオール 19.6 g (0.
10 mol) を用いた以外は実施例 1 と同様の操作を行い、白色固体お
よび油状物 2.70 g (収率は 7.4%) を得た。この化合物について、
15 MASS 分析、¹H-NMR 分析および元素分析を行った結果、目的物
である 5, 7-ジメチル-1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-
イル) メトキシ] アダマンタンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 364 (M⁺)

¹H-NMR: δ 1.1-2.0 (m, 24H), 2.6-4.1
20 (m, 12H).

元素分析: C₂₂H₃₆O₄ として

計算値： C ; 72.49 H ; 9.95

実測値： C ; 72.87 H ; 9.88

ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573
25 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量の定量を行った。そ
の結果、有機塩素含量が 410 ppm、無機塩素含量が 28 ppm、合
計塩素含量が 438 ppm であった。

実施例 4

〔1, 3, 5-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタンの合成〕

- 5 1, 3-アダマンタンジオール 16.8 g (0.10 mol) の代わりに 1, 3, 5-アダマンタントリオール 18.4 g (0.10 mol) を用い、水素化ナトリウムの量を 7.9 g (0.33 mol)、3-エチル-3-p-トルエンスルホニルオキシメチルオキシタンの量を 84.6 g (0.33 mol) とした以外は実施例 1 と同様に操作して、
10 白色固体および油状物 1.92 g (収率は 4.4%) を得た。

この化合物について、MASS 分析、 ^1H -NMR 分析および元素分析を行った結果、目的物である 1, 3, 5-トリス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] アダマンタンが確認された。

測定結果を以下に示す。

- 15 MASS (EI): 分子量 436 (M^+)
 ^1H -NMR: δ 1.1-2.0 (m, 32H)、2.6-4.1 (m, 18H).

元素分析: $\text{C}_{25}\text{H}_{40}\text{O}_6$ として

計算値: C; 68.78 H; 9.23

- 20 実測値: C; 68.56 H; 9.54

ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量の定量を行った。その結果、有機塩素含量が 360 ppm、無機塩素含量が 40 ppm、合計塩素含量が 400 ppm であった。

25

実施例 5

〔1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマンタンの合成〕

窒素雰囲気下、1, 3-アダマンタンジオール 16.8 g (0.10 mol)、水素化ナトリウム 5.3 g (0.22 mol) を含む脱水テトラヒドロフラン 300 ml を、還流温度で 2 時間攪拌した。これにエピクロルヒドリン 20.4 g (0.22 mol) を滴下し、さらに還流温度で 12 時間攪拌した。反応混合物にクロロホルム 200 ml を加え、クロロホルム層を水洗した後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して油状物を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、油状物 1.79 g (収率は 6.4%) を得た。

この化合物について、MASS 分析、¹H-NMR 分析および元素分析を行った結果、目的物である 1, 3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 280 (M⁺)

¹H-NMR: δ 1.1 - 2.5 (m, 14 H), 2.5 - 4.1 (m, 10 H).

15 元素分析: C₁₆H₂₄O₄ として

計算値: C; 68.54 H; 8.63

実測値: C; 68.22 H; 8.85

ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量の定量を行った。その結果、有機塩素含量が 600 ppm、無機塩素含量が 10 ppm、合計塩素含量が 610 ppm であった。

実施例 6

[2, 5-ビス(グリシジルオキシ)ノルボルナンの合成]

25 窒素雰囲気下、2, 5-ノルボルナンジオール 12.8 g (0.10 mol)、水素化ナトリウム 5.3 g (0.22 mol) を含む脱水テトラヒドロフラン 300 ml を、還流温度で 2 時間攪拌した。これにエ

ピクロルヒドリン 20.4 g (0.22 mol) を滴下し、さらに還流温度で 12 時間攪拌した。反応混合物にクロロホルム 200 ml を加え、クロロホルム層を水洗した後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して白色固体および油状物を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、白色固体および油状物 1.20 g (収率は 5.0%) を得た。この化合物について、MASS 分析、 $^1\text{H-NMR}$ 分析および元素分析を行った。測定結果から、目的物である 2, 5-ビス(グリシジルオキシ)ノルボルナンが確認された。測定結果を以下に示す。

10 MASS (EI): 分子量 240 (M^+)

$^1\text{H-NMR}$: δ 1.1 – 2.0 (m, 10 H), 2.7 – 4.1 (m, 10 H).

元素分析: $\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{O}_4$ として

計算値: C; 64.98 H; 8.39

15 実測値: C; 64.92 H; 8.40

ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、有機塩素含量が 530 ppm、無機塩素含量が 27 ppm、合計塩素含量が 557 ppm であった。

20

実施例 7

[5, 7-ジメチル-1, 3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンの合成]

1, 3-アダマンタンジオール 16.8 g (0.10 mol) の代わりに 5, 7-ジメチル-1, 3-アダマンタンジオール 19.6 g (0.10 mol) を用いた以外は実施例 5 と同様に操作し、白色固体および油状物 2.13 g (収率は 6.9%) を得た。この化合物について、M

ASS分析、 ^1H -NMR分析および元素分析を行った。その結果、目的物である5, 7-ジメチル-1, 3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 308 (M^+)

5 ^1H -NMR: δ 1.1 - 2.0 (m, 18 H), 2.7 - 4.1 (m, 10 H).

元素分析: $\text{C}_{18}\text{H}_{28}\text{O}_4$ として

計算値: C; 70.10 H; 9.15

実測値: C; 70.35 H; 9.03

10 ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、有機塩素含量が 710 ppm、無機塩素含量が 12 ppm、合計塩素含量が 722 ppm であった。

15 実施例 8

[1, 3, 5-トリス(グリシジルオキシ)アダマンタンの合成]

実施例 5 において、1, 3-アダマンタンジオール 16.8 g (0.10 mol) の代わりに、1, 3, 5-アダマンタントリオール 18.4 g (0.10 mol) 18.4 g を用い、水素化ナトリウムの量を 7.9 g (0.33 mol)、エピクロルヒドリンの量を 30.5 g (0.33 mol) とした以外は実施例 1 と同様に操作して、白色固体および油状物 1.5 g (収率は 4.2%) を得た。この化合物について、MASS 分析、 ^1H -NMR 分析および元素分析を行った。その結果、目的物である 1, 3, 5-トリス(グリシジルオキシ)アダマンタンが確認
25 された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 352 (M^+)

^1H -NMR: δ 1.1 - 2.0 (m, 13 H), 2.7 - 4.1

(m, 15 H).

元素分析: $C_{19}H_{28}O_6$ として

計算値: C; 64.75 H; 8.01

実測値: C; 65.11 H; 8.23

- 5 I S O 4 5 8 3 記載による可けん化塩素定量法および I S O 4 5 7 3 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、有機塩素含量が 5 5 0 p p m、無機塩素含量が 2 3 p p m、合計塩素含量が 5 7 3 p p m であった。

10 実施例 9

[2, 3, 5-トリス(グリシジルオキシ)ノルボルナンの合成]

- 実施例 6 において、2, 5-ノルボルナンジオール 12.8 g (0.10 mol) の代わりに 2, 3, 5-ノルボルナントリオール 14.4 g (0.10 mol) を用い、水素化ナトリウムの量を 7.9 g (0.33 mol)、エピクロルヒドリンの量を 30.5 g (0.33 mol) とした以外は実施例 1 と同様に操作して、白色固体および油状物 1.6 g (収率は 5.0%) を得た。この化合物について、MASS 分析、 1H -NMR 分析および元素分析を行った。その結果、目的物である 2, 3, 5-トリス(グリシジルオキシ)ノルボルナンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 312 (M^+)

1H -NMR: δ 1.1-2.0 (m, 9 H)、2.7-4.1 (m, 15 H).

元素分析: $C_{16}H_{24}O_6$ として

25 計算値: C; 61.52 H; 7.74

実測値: C; 61.50 H; 7.69

I S O 4 5 8 3 記載による可けん化塩素定量法および I S O 4 5 7 3

記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、有機塩素含量が 670 ppm、無機塩素含量が 34 ppm、合計塩素含量が 704 ppm であった。

5 実施例 10

〔1, 3-ビス(グリシジルオキシメチル)アダマンタンの合成〕

窒素下、1, 3-ビス(ヒドロキシメチル)アダマンタン 19.6 g (0.10 mol)、水素化ナトリウム 5.3 g (0.22 mol) の脱水テトラヒドロフラン 300 ml 液を、還流温度で 2 時間攪拌した。
10 これにエピクロルヒドリン 20.4 g (0.22 mol) を滴下し、さらに還流温度で 12 時間攪拌した。反応混合物にクロロホルム 200 ml を加え、水洗した後、クロロホルム層を硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して白色固体および油状物を得た。

これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、白色固体および油状物 1.9 g (収率は 6.7%) を得た。
15

この化合物について、MASS 分析、 ^1H -NMR 分析および元素分析を行った。その結果、目的物である 1, 3-ビス(グリシジルオキシメチル)アダマンタンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 308 (M^+)

20 ^1H -NMR: δ 1.1 – 2.0 (m, 14 H), 2.5 – 4.1 (m, 14 H)

元素分析: $\text{C}_{18}\text{H}_{28}\text{O}_4$ として

計算値: C; 70.10 H; 9.15

実測値: C; 70.36 H; 9.32

25 ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、有機塩素含量が 800 ppm、無機塩素含量が 20 ppm、合計塩素含

量が 8 2 0 p p m であった。

実施例 1 1

〔1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ア
5 ダマンタンのオリゴマーの合成〕

窒素雰囲気下、1, 3-アダマンタンジオール 1 6. 8 g (0. 1 m
o l)、水素化ナトリウム 5. 3 g (0. 2 2 m o l) を含む脱水テト
ラヒドロフラン 3 0 0 m l に 3-エチル-3-p-トルエンシルホニル
オキシメチルオキシタン 5 6. 4 g (0. 2 2 m o l) を加え、還流温
10 度で 2 時間攪拌した。さらによ化カリウム 3 6. 5 g (0. 2 2 m o
l) を加えて、還流温度で 1 2 時間攪拌した。反応混合物にクロロホル
ム 2 0 0 m l を加え、クロロホルム層を水洗した後、硫酸マグネシウム
で乾燥した。溶媒を減圧留去して白色固体および油状物を得た。

これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、白色固体
15 および油状物 5. 3 9 g を得た。この化合物について、ゲル浸透クロマ
トグラフィー (以下、G P C と称す) 分析を行ったところ分子量 6 6 0
~ 6 8 0 付近 ($M_w/M_n = 1. 11$) にピークを示した。この結果よ
り、この化合物が 1, 3-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル)
メトキシ] アダマンタンの 2 量体であることが確認された。

20 I S O 4 5 8 3 記載による可けん化塩素定量法および I S O 4 5 7 3
記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、
有機塩素含量が 2 2 0 p p m、無機塩素含量が 2 0 p p m、合計塩素含
量が 2 4 0 p p m であった。

25 実施例 1 2

〔2, 5-ビス [(3-エチルオキシタン-3-イル) メトキシ] ノ
ルボルナンのオリゴマーの合成〕

窒素雰囲気下、2, 5-ノルボルナンジオール 12.8 g (0.1 mol)、水素化ナトリウム 5.3 g (0.22 mol) を含む脱水テトラヒドロフラン 300 ml に 3-エチル-3-ポトルエンシルホニルオキシメチルオキセタン 56.4 g (0.22 mol) を加え、還流温度で 2 時間攪拌した。さらによ化カリウム 36.5 g (0.22 mol) を加えて、還流温度で 12 時間攪拌した。反応混合物にクロロホルム 200 ml を加え、クロロホルム層を水洗した後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して白色固体および油状物を得た。

これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、白色固体および油状物 6.01 g を得た。この化合物について、GPC 分析を行ったところ分子量 580~600 付近 ($M_w/M_n = 1.12$) にピークを示した。この結果より、2, 5-ビス [(3-エチルオキセタン-3-イル) メトキシ] ノルボルナンの 2 量体であることが確認された。

ISO 4583 記載による可けん化塩素定量法および ISO 4573 記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、有機塩素含量が 300 ppm、無機塩素含量が 25 ppm、合計塩素含量が 325 ppm であった。

実施例 13

〔1, 3-ビス (グリシジルオキシ) アダマンタンの合成〕

窒素雰囲気下、1, 3-アダマンタンジオール 70 g (0.42 mol)、水素化ナトリウム 30 g (1.25 mol) を含有するジメチルホルムアミド 400 ml を、70℃で 2 時間攪拌した。これを室温に冷却し、臭化アリル 151 g (1.25 mol) を 4 時間かけて滴下し、さらに室温で 12 時間攪拌した。水 200 ml を加え、塩化メチレン 500 ml で抽出した。有機層を水洗した後、塩化メチレンを溜去した。溶媒を減圧留去し、更に減圧蒸留して 1, 3-ビス (アリルオキシ) ア

ダマンタンを69 g (0.28 mol、収率67%)を得た。

これを塩化メチレン400 mlに溶解し、m-過クロロ安息香酸11
1 g (0.64 mol)を加え、室温で一晩攪拌した。過剰の過酸を亜
硫酸ナトリウム水溶液を加えて分解し、析出したm-クロロ安息香酸を
5 濾別した。有機層を水酸化ナトリウム水溶液、次いで水で洗浄した。塩
化メチレンを溜去し、更に減圧蒸留して、1,3-ビス(グリシジルオ
キシ)アダマンタン35 g (0.125 mol、収率45%)を得た。

この化合物について、MASS, $^1\text{H-NMR}$ 分析をした結果、目的
物である1,3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンであることが
10 確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量280 (M^+)

$^1\text{H-NMR}$: 1.47 (s, 2H)、1.65 (s, 8H)、1.
73 (s, 2H)、2.30 (s, 2H)、2.57 (dd, 2H)、
2.76 (dd, 2H)、3.06 (m, 2H)、3.41 (dd,
15 2H)、3.58 (dd, 2H)

ISO4583記載による可けん化塩素定量法およびISO4573
記載による方法により、この化合物の無機塩素含量を定量した。結果は、
有機塩素含量が130 ppm、無機塩素含量が13 ppm、合計塩素含
量が143 ppmであった。

20

実施例14

[5,7-ジフルオロ-1,3-ビス(グリシジルオキシ)アダマン
タンの合成]

窒素雰囲気下、5,7-ジフルオロ-1,3-アダマンタンジオール
25 5 g (24 mmol)、水素化ナトリウム1.8 g (75 mmol)ジ
メチルホルムアミド25 ml、臭化アリル9 g (75 mmol)を用い
て実施例13と同様にして反応させて、5,7-ジフルオロ-1,3-

ビス（アリルオキシ）アダマンタン 5.1 g (18 mmol) を得た。

これを塩化メチレン 50 ml に溶解し、*m*-過クロロ安息香酸 7 g (41 mmol) を加え、実施例 13 と同様にして反応させた。

反応生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、5, 7-ジフルオロ-1, 3-ビス（グリシジルオキシ）アダマンタン 4.7 g (15 mmol、収率 63%) を得た。

MASS (EI): 分子量 316 (M^+)

$^1\text{H-NMR}$: 1.0–2.5 (m, 12H), 2.5–4.1 (m, 10H)

10

実施例 15

〔5-ブチル-1, 3-ビス（グリシジルオキシ）アダマンタンの合成〕

窒素雰囲気下、5-ブチル-1, 3-アダマンタンジオール 5 g (22 mmol)、水素化ナトリウム 1.5 g (62 mmol) ジメチルホルムアミド 25 ml、臭化アリル 7 g (58 mmol) を用いて実施例 13 と同様にして反応させて、5-ブチル-1, 3-ビス（アリルオキシ）アダマンタンを 5.3 g (17 mmol) を得た。

これを塩化メチレン 50 ml に溶解し、*m*-クロロ過安息香酸 7 g (41 mmol) を加え、実施例 13 と同様にして反応させた。

反応生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、5-ブチル-1, 3-ビス（グリシジルオキシ）アダマンタン 4.7 g (14 mmol、収率 64%) を得た。

MASS (EI): 分子量 336 (M^+)

$^1\text{H-NMR}$: 0.7–2.5 (m, 22H), 2.5–4.1 (m, 10H)

25

次に、本実施例および比較例で得られた硬化性多環式化合物を硬化させ、以下に示す評価方法により諸物性を測定した。

(1) 耐光性試験

、キセノンウエザーメータ（スガイ試験器製、X 2 5）を用いて、初期にはほぼ無色透明であった試験片に紫外光を含む光を500時間照射した。照射後の、試験片の着色状態を目視で2段階に分けて評価した。

(A) 少し黄変していた。

(B) 強い黄変が見られた。

(2) 耐熱性試験

10 初期にはほぼ無色透明であった試験片を、150℃オープン中に、100時間静置した。静置後の、試験片の着色状態を目視で2段階に分けて評価した。

(A) 少し黄変していた。

(B) 強い黄変が見られた。

15

実施例 1 6

実施例 1 で製造した 1, 3 -ビス [(3 -エチルオキセタン - 3 -イル) メトキシ] アダマンタン 36 g (0.1 mol)、硬化剤として 3 -メチルヘキサヒドロ無水フタル酸 16 g (95 mmol) を均一になるまで混合攪拌した。次いで、硬化触媒としてテトラブチルフォスフォニウムジエチルフォスフォロジチオエート 0.16 g を加えて混合した。この混合液を、2 枚のガラス板の間に流し込み、120℃で3時間加熱し硬化させた。ガラス板同士の間隙は5 mmであった。略透明な厚み5 mmの平板（試験片 1）が得られた。

25 この試験片 1 を用いて上記耐光性、耐熱性の評価を行った。結果を表 1 に示した。

実施例 17～30

実施例 2～15 で製造した硬化性多環式化合物を用いて、実施例 16 と同様に操作して試験片 2～15 を作製した。これらの試験片 2～15 を用いて上記耐光性、耐熱性の評価を行った。結果を表 1 に示した。

5

実施例 31

硬化性多環式化合物として実施例 6 で得られた 2, 5-ビス(グリシジルオキシ)ノルボルナンを同モル用い、硬化剤としてヘキサヒドロ無水フタル酸を用いた以外は実施例 16 と同様にして試験片 16 を製造し

10 た。その評価結果を表 1 に示した。

実施例 32

硬化触媒としてトリフェニルスルホニウムヘキサフルオロフォスフェートを 0.15 g 用いた以外は実施例 16 と同様にして試験片 17 を製造した。その評価結果を表 1 に示した。

15

実施例 33

硬化性多環式化合物として実施例 11 で得られた 1, 3-ビス[(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ]アダマンタンの 2 量体を実施例 16 と同モル用い、硬化剤として 3-メチルヘキサヒドロ無水フタル酸を 16 g 用いた以外は実施例 16 と同様に操作して試験片 18 を製造した。その評価結果を表 1 に示した。

20

実施例 34

硬化性多環式化合物として実施例 12 で得られた 2, 5-ビス[(3-エチルオキシタン-3-イル)メトキシ]ノルボルナンの 2 量体を実施例 16 と同モル用い、硬化剤として 3-メチルヘキサヒドロ無水フタ

25

ル酸を 16 g 用いた以外は実施例 16 と同様に操作して試験片 19 を製造した。その評価結果を表 1 に示した。

比較例 1

- 5 硬化性化合物としてビスフェノール A グリシジルエーテル 34 g を用いた以外は、実施例 16 と同様な方法により、ほぼ透明な厚み 5 mm の平板（試験片 20）を得た。結果をまとめて表 1 に示した。

比較例 2

- 10 硬化性化合物として水添ビスフェノール A グリシジルエーテル 35.2 g を用いた以外は、実施例 16 と同様な方法により、ほぼ透明な厚み 5 mm の平板（試験片 21）を得た。結果をまとめて表 1 に示した。

表 1

	試料片 N O .	耐光性	耐熱性
実施例 1 6	1	A	A
1 7	2	A	A
1 8	3	A	A
1 9	4	A	A
2 0	5	A	A
2 1	6	A	A
2 2	7	A	A
2 3	8	A	A
2 4	9	A	A
2 5	1 0	A	A
2 6	1 1	A	A
2 7	1 2	A	A
2 8	1 3	A	A
2 9	1 4	A	A
3 0	1 5	A	A
3 1	1 6	A	A
3 2	1 7	A	A
3 3	1 8	A	A
3 4	1 9	A	A
比較例 1	2 3	B	A
2	2 4	A	B

実施例 3 5

5 〔1, 3-ビス(グリシジルオキシ) アダマンタンの合成〕

200 ml の3つ口フラスコに1, 3-アダマンタンジオール5. 04 g (0. 03 mol) とN, N-ジメチルホルムアミド25 ml を入れた。水素化ナトリウム(60質量%) /流動パラフィン3. 6 g (0. 09 mol) をヘキサンで5回洗浄した後、これを水冷下攪拌しながら、

10 フラスコに加えた。70℃に温度を上昇させ、3時間攪拌した。その後、フラスコ内を5℃に冷却し、臭化アリル10. 9 g (0. 09 mol) をゆっくり滴下した。滴下後、5℃に保ちながら2時間攪拌した。その

後、水 10 ml 加えて反応を終了させた。

反応混合物にテトラヒドロフラン 100 ml を加えて抽出操作を行った。有機層を 3 回水洗した後、有機層からロータリーエバポレーターでテトラヒドロフランと N, N-ジメチルホルムアミドをできるだけ減圧
5 留去した。得られた液体を 0.1 mmHg、105℃で蒸留し、無色透明の液体を得た。

MASS, ^1H -NMR 分析および元素分析を行った結果、この化合物は、1, 3-ビス(2-プロペニルオキシ)アダマンタンであることが確認された。測定結果を以下に示す。

10 MASS (EI): 分子量 248 (M^+)

^1H -NMR (TMS 標準): δ 1.1–2.0 (m, 14H), 4.0–4.3 (m, 4H), 5.2–5.9 (m, 6H)

元素分析: $\text{C}_{16}\text{H}_{24}\text{O}_2$ として

計算値: C; 77.38 H; 9.74

15 実測値: C; 77.76 H; 9.63。

次いで得られた 1, 3-ビス(2-プロペニルオキシ)アダマンタン 5.96 g {収率 80.1%、ガスクロマトグラフィー純度 96.0%、ゲル浸透クロマトグラフィー(以下 GPC と称す)純度 99.5%} をジクロロメタン 30 ml に溶解させ、これに 70% m-クロロ過安息香
20 酸 14.3 g (0.058 mol) 加え、室温で 16 時間攪拌した。その後、反応液を 25% 亜硫酸ナトリウム水溶液 30 ml で洗浄し、さらに水洗を 2 回行った。反応液からジクロロメタンを留去して、粗 1, 3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタン 6.70 g {収率 79.8% (アダマンタンジオールから)、ガスクロマトグラフィー純度 96.1%、GPC 純度 99.7%、無色液体} を得た。得られた液体を 0.1 mmHg、140℃で蒸留し、無色透明液体の 1, 3-ビス(グリシ
25 ジルオキシ)アダマンタン 5.36 g {収率 63.8% (アダマンタン

ジオールから)、ガスクロマトグラフィー純度 98.3%、GPC 純度 99.8%}を得た。

実施例 36

- 5 実施例 35 で用いた臭化アリルに代えて、塩化アリル 6.89 g (0.09 mol) を使用し、塩化アリルを滴下後、5℃のまま5時間攪拌した以外は実施例 35 と同様の操作を行った。その結果、蒸留精製後の無色透明液体の 1,3-ビス(2-プロペニルオキシ)アダマンタンを 5.36 g (収率 72.0%、ガスクロマトグラフィー純度 95.9%、GPC 純度 99.4%) 得た。蒸留精製前の粗 1,3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンの収量は 5.99 g {収率 71.3% (アダマンタンジオール基準)、ガスクロマトグラフィー純度 96.1%、GPC 純度 99.4%、無色液体}であった。蒸留精製後の無色透明液体の 1,3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンの収量は 4.67 g {収率 55.6% (アダマンタンジオール基準)、ガスクロマトグラフィー純度 98.5%、GPC 純度 99.8%}であった。

実施例 37

- 20 実施例 35 で示した 70% m-クロロ過安息香酸に代えて、9% 過酢酸 76.1 g (0.09 mol) を使用し、室温で20時間攪拌した以外は実施例 35 と同様の操作を行った。
- その結果、蒸留精製後の無色透明液体の 1,3-ビス(2-プロペニルオキシ)アダマンタンを 6.03 g (収率 81.0%、ガスクロマトグラフィー純度 95.7%、GPC 純度 99.5%) 得た。蒸留精製前の粗 1,3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンの収量は 6.04 g {収率 71.9% (アダマンタンジオールから)、ガスクロマトグラフィー純度 96.5%、GPC 純度 99.4%、無色液体}、蒸留精製後

の無色透明液体の1, 3-ビス(グリシジルオキシ)アダマンタンの収量は4.84 g {収率57.5% (アダマンタンジオールから)、ガスクロマトグラフィー純度98.6%、GPC純度99.7%}であった。

5 実施例38

[2, 5-ビス(グリシジルオキシ)ノルボルナンの合成]

実施例35で用いた1, 3-アダマンタンジオールに代えて、2, 5-ノルボルナンジオール3.84 g (0.03 mol)を用いた以外は実施例35と同様の操作を行った。精製後の化合物をMASS, ¹H-NMR分析および元素分析した。その結果、2, 5-ビス(2-プロペニルオキシ)ノルボルナンが確認された。測定結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量208 (M⁺)

¹H-NMR (TMS標準): δ 1.1-2.0 (m, 10H)、4.0-4.3 (m, 4H)、5.2-5.9 (m, 6H)

15 元素分析: C₁₃H₂₀O₂として

計算値: C; 74.96 H; 9.68

実測値: C; 74.81 H; 9.62。

次いで得られた2, 5-ビス(2-プロペニルオキシ)ノルボルナン5.06 g (収率81.1%、ガスクロマトグラフィー純度96.1%、GPC純度99.4%)を実施例35と同様に操作して酸化した。その結果、精製前の粗2, 5-ビス(グリシジルオキシ)ノルボルナンを5.74 g {収率79.7% (ノルボルナンジオール基準)、ガスクロマトグラフィー純度96.2%、GPC純度99.6%}得た。精製後の2, 5-ビス(グリシジルオキシ)ノルボルナン収量は4.69 g {収率65.1% (ノルボルナンジオール基準)、ガスクロマトグラフィー純度98.2%、GPC純度99.7%}であった。

実施例 3 9

〔1, 3, 5-トリス（グリシジルオキシ）アダマンタンの合成〕

実施例 3 5 で用いた 1, 3-アダマンタンジオールに代えて、1, 3, 5-アダマンタントリオール 5. 52 g (0. 03 mol) を使用した
5 以外は実施例 3 5 と同様の操作を行った。精製後の化合物の MASS 分析、¹H-NMR 分析および元素分析を行った。分析結果から、1, 3, 5-トリス（2-プロペニルオキシ）アダマンタンが確認された。
分析結果を以下に示す。

MASS (EI): 分子量 304 (M⁺)

10 ¹H-NMR: δ 1. 1 - 2. 0 (m, 13 H)、4. 0 - 4. 3 (m, 6 H)、5. 2 - 5. 9 (m, 9 H)

元素分析: C₁₉H₂₈O₃ として

計算値: C; 74. 96 H; 9. 27

実測値: C; 74. 56 H; 9. 54。

15 得られた 1, 3, 5-トリス（2-プロペニルオキシ）アダマンタン 6. 39 g (収率 70. 1%、ガスクロマトグラフィー純度 96. 2%、GPC 純度 99. 5%) を実施例 3 5 と同様に操作して酸化した。その結果、精製前の粗 1, 3, 5-トリス（グリシジルオキシ）アダマンタンの収量は 7. 09 g {収率 67. 2% (アダマンタントリオールから)、
20 ら)、ガスクロマトグラフィー純度 96. 5%、GPC 純度 99. 5%}、精製後の 1, 3, 5-トリス（グリシジルオキシ）アダマンタンの収量は 5. 29 g {収率 50. 1% (アダマンタントリオールから)、ガスクロマトグラフィー純度 98. 5%、GPC 純度 99. 8%} であった。

25 実施例 4 0

〔2, 3, 5-トリス（グリシジルオキシ）ノルボルナンの合成〕

実施例 3 5 で用いた 1, 3-アダマンタンジオールに代えて、2, 3,

-71-

5-ノルボルナントリオール 4.32 g (0.03 mol) を使用した
以外は実施例 35 と同様の操作を行った。精製後の化合物の MASS 分
析、 $^1\text{H-NMR}$ 分析および元素分析を行った。その結果、2, 3, 5
-トリス (グリシジルオキシ) ノルボルナンが確認された。測定結果を
5 以下に示す。

MASS (EI): 分子量 264 (M^+)

$^1\text{H-NMR}$: δ 1.1–2.0 (m, 9H)、4.0–4.3 (m, 6H)、5.2–5.9 (m, 9H)

元素分析: $\text{C}_{16}\text{H}_{24}\text{O}_3$ として

10 計算値: C; 72.69 H; 9.15

実測値: C; 72.50 H; 9.39。

得られた 2, 3, 5-トリス (2-プロペニルオキシ) ノルボルナン
5.33 g (収率 67.3%、ガスクロマトグラフィー純度 96.4%、
GPC 純度 99.5%) を実施例 35 と同様に操作して酸化し、精製前
15 の粗 2, 3, 5-トリス (グリシジルオキシ) ノルボルナンを 5.63
g {収率 60.2% (ノルボルナントリオール基準)、ガスクロマトグ
ラフィー純度 96.5%、GPC 純度 99.6%} 得た。精製後の 2,
3, 5-トリス (グリシジルオキシ) ノルボルナンの収量は 4.35 g
{収率 46.5% (ノルボルナントリオール基準)、ガスクロマトグラ
20 フィー純度 98.5%、GPC 純度 99.7%} であった。

比較例 3

200 ml の 3 つ口フラスコに 1, 3-アダマンタンジオール 5.0
4 g (0.03 mol)、無水四塩化スズ 0.2 ml、四塩化炭素 30
25 ml を入れ、5℃ に冷却しながら攪拌し、これにエピクロロヒドリン 6.
64 g 滴下した。滴下後、還流下 5 時間攪拌した。放冷した後、5% 水
酸化ナトリウム水溶液 40 ml を反応液に加えて反応を終了させた。反

-72-

応混合物を3回水洗した後、溶媒を留去させて黄色粘性液体16.2g得た。この黄色粘性液体を2-プロパノール20mlに溶解させた。これに水酸化ナトリウム水溶液（水3gに水酸化ナトリウム3gを溶解）を室温で滴下し、その後3時間攪拌した。その後、水50ml、酢酸エチル50mlを加え抽出操作を行った。有機層を2回水洗後、溶媒を留去して、10.8gの黄色液体を得た。この粗体1,3-ビス（グリシジルオキシ）アダマンタンのガスクロマトグラフィー純度は54.4%、GPC純度は30.2%であり、高分子量化合物を多量に含有していた。

この粗体を減圧蒸留（0.1mmHg、オイルバス温度175℃）したが、1,3-ビス（グリシジルオキシ）アダマンタンは得られず、フラスコ内容物は硬化し、ゲル状となった。

請求の範囲

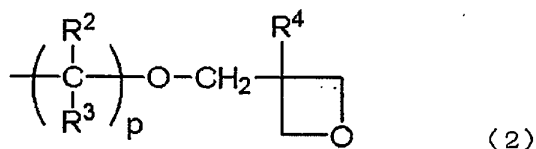
1. 下記式 (1)



5

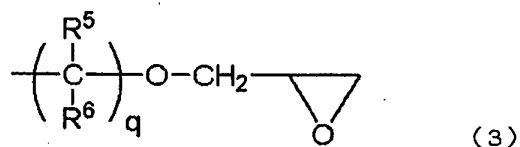
{式中、Aは多環式炭化水素化合物から誘導される2～6価の基であり、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基、炭素数1～4のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、nは0～2の整数であり、mは2～4の整数であり、Yは下記式(2)}

10



(式中、 R^2 および R^3 はそれぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数1～4のアルキル基であり、 R^4 はメチル基もしくはエチル基であり、pは0～4の整数である。)

15 で表される基または下記式 (3)



(式中、 R^5 、 R^6 はそれぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭

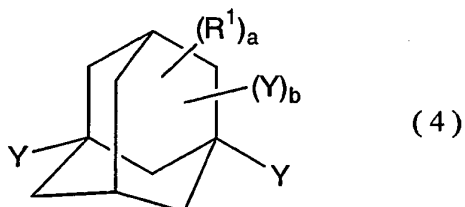
素数 1～4 のアルキル基であり、 q は 0～4 の整数である。)

で表される基である。}

で表される硬化性多環式化合物。

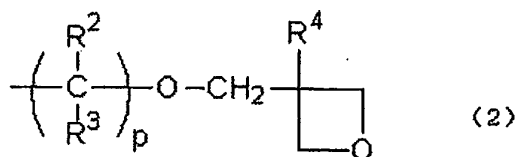
2. 式 (1) が、下記式 (4)

5



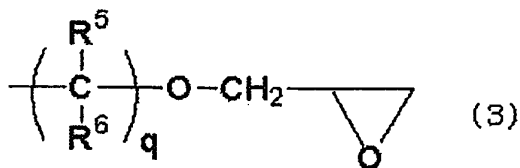
{式中、 R^1 は炭素数 1～4 のアルキル基、炭素数 1～4 のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、 a は 0～2 の整数であり、 b

10 は 0～2 の整数であり、 Y は下記式 (2)



(式中、 R^2 及び R^3 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数 1～4 のアルキル基であり、 R^4 はメチル基又エチル基であり、 p は 0～4 の整数である)

15 で表される基または、下記式 (3)



(式中、 R^5 及び R^6 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数 1～4 のアルキル基であり、 q は 0～4 の整数である。) で示される基である。}

20 である請求の範囲第 1 項記載の硬化性多環式化合物。

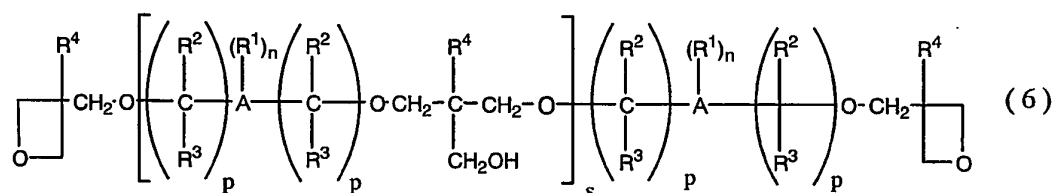
3. 式(4)において、a、p、及びqが0である請求の範囲第2項に記載の硬化性多環式化合物。

4. 不純物として含まれるハロゲン分子またはハロゲンイオンの含有量が100～2000ppmである請求項1に記載の硬化性多環式化合物。

5.

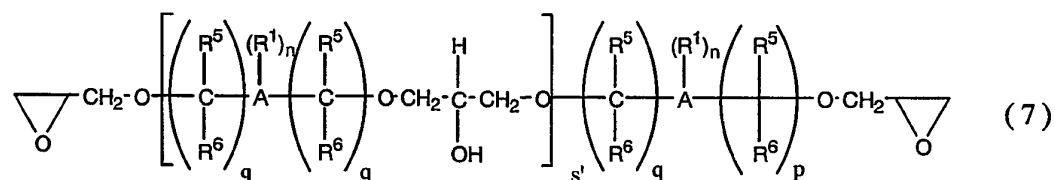
5.

[5] 一般式(6)、又は(7)



{式中、A、R¹、R²、R³、n、及びpは前記式(1)におけるもの

10 と同義であり、sは1～3の整数である。}



{式中、A、R¹、R⁵、R⁶、n、及びqは前記式(1)におけるもの

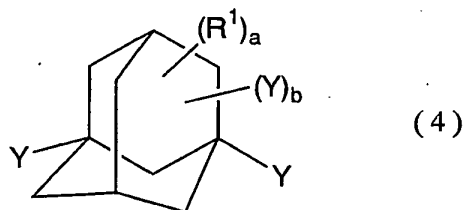
と同義であり、s'は1～3の整数である。}

15 で示される硬化性多環式化合物。

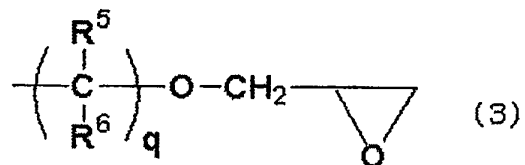
6. 請求の範囲第1項乃至第3項の何れか一項に記載の硬化性多環式化合物及び硬化剤を含有してなることを特徴とする硬化性組成物。

7. 硬化性多環式化合物が下記式(4)

-76-

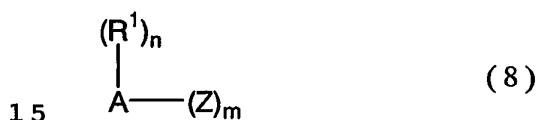


- {式中、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基、炭素数1～4のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、 a は0～2の整数であり、 b は0～2の整数であり、 Y は下記式(3)}

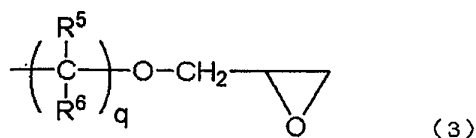


{式中、 R^5 及び R^6 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数1～4のアルキル基であり、 q は0～4の整数である。}で示される基である。}

- 10 示される化合物である請求の範囲第6項記載の硬化性組成物。
8. 請求の範囲第6項又は第7項に記載の硬化性組成物からなる発光ダイオード用封止剤。
9. 請求の範囲第8項に記載の封止剤で封止された発光ダイオード。
10. 下記工程(a)～(c)を含むことを特徴とする下記式(8)



- {式中、 A は多環式炭化水素化合物から誘導される2～6価の基であり、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基、炭素数1～4のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、 n は0～2の整数であり、 m は2～4の整数であり、 Z は下記式(3)}

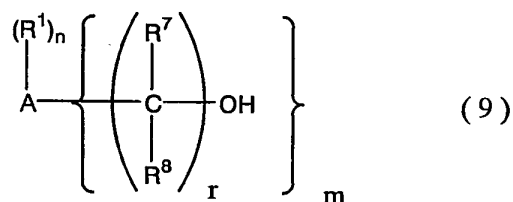


{式中、 R^5 、 R^6 はそれぞれ独立に、水素原子、フッ素原子または炭素数 1 ～ 4 のアルキル基であり、 q は 0 ～ 4 の整数である。}

で表される基である。}

5 示され多環式エポキシ化合物の製造方法。

(a) 下記式 (9)

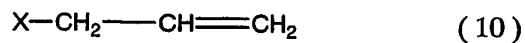


10 {式中、 A 、 R^1 、 n 及び m は、それぞれ前記式 (8) におけるものと同義であり、 R^7 、及び R^8 は、それぞれ独立に、水素原子、フッ素原子、又は炭素数 1 ～ 4 のアルキル基であり、 r は 0 ～ 4 の整数である。}

で表される多環式ヒドロキシ化合物とアルカリ金属、アルカリ土類金属、

15 又はこれら金属を含む有機金属化合物とを反応させてアルコールを得る工程、

(b) 前記工程 (a) で得られたアルコールと下記式 (10)



20

{式中、 X はハロゲン原子又はスルホニルオキシ基である。}

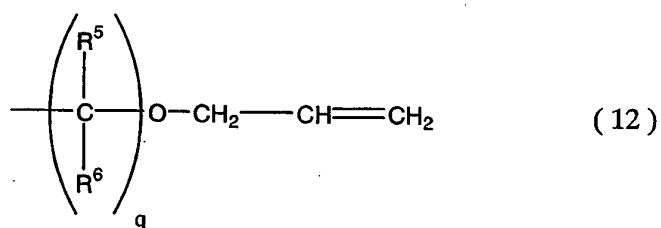
で示されるアリル基含有化合物とを反応させて下記式 (11)

-78-



{式中、A、 R^1 、n 及び m は、それぞれ前記式 (8) におけるものと同義であり、W は下記式 (12)}

5



{式中、 R^5 、 R^6 、及び q は、それぞれ前記式 (3) におけるものと同義である。}

10 で示される基である。]

で表される多環式アリル化合物を得る工程、及び

(c) 前記工程 (b) で得られた多環式アリル化合物を酸化する工程。

{11} 下記式 (11)

15

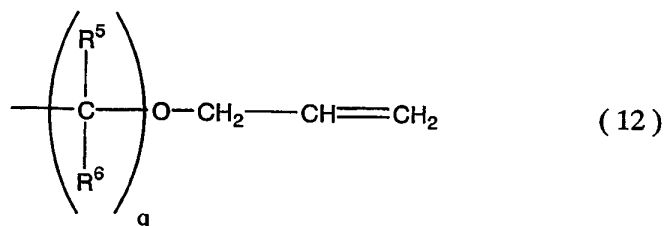


{式中、A は多環式炭化水素化合物から誘導される 2 ～ 6 価の基であり、 R^1 は炭素数 1 ～ 4 のアルキル基、炭素数 1 ～ 4 のパーフルオロアルキル基、またはフッ素原子であり、n は 0 ～ 2 の整数であり、m は 2 ～ 4

20

-79-

の整数であり、Wは下記式（12）



- 5 （式中、 R^5 及び R^6 は、それぞれ独立に水素原子、フッ素原子または炭素数 1 ～ 4 のアルキル基であり、 q は 0 ～ 4 の整数である。）

で示される基である。}

で表される多環式アリル化合物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/008959

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ C07D303/27, 305/06, C07C43/188, 41/16, H01L33/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ C07D303/00-303/27, 305/00-305/06, C07C43/00-43/188,
41/00-41/16, H01L33/00

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

Caplus (STN), REGISTRY (STN), WPI (DIALOG)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	TWARDOWSKI, T.E. et al., THE EFFECT OF CHAIN STIFFNESS IN LIGHTLY CROSSLINKED EPOXIDES., J.M.S.-Pure Appl.Chem., 1993, A30(1), pages 75 to 89	1, 4, 5, 6, 8, 9 2, 3, 7, 10, 11
X	SMYTH, H.F. et al., Range-finding toxicity data. VII., American Industrial Hygiene Association Journal, 1969, 30(5), pages 470 to 476. (abstract) Caplus[online]; Chemical Abstracts Service, Columbus, OH, USA. [retrieved on 30 September, 2004 (30.09.04)] Retrieved from: STN International, Tokyo, Japan. Caplus Accession No.1969: 528345, Caplus Document No.71: 128345	1.1

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
30 September, 2004 (30.09.04)Date of mailing of the international search report
19 October, 2004 (19.10.04)Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/008959

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	US 3297724 A (McMONNELL, R.L.), 10 January, 1967 (10.01.67), Full text (Family: none)	1, 4, 6, 8-11 2, 3, 5, 7
X Y	US 3404102 A (STARCHER, P.S.), 01 October, 1968 (01.10.68), Full text & CA 8678917 A	1, 4, 6, 8-11 2, 3, 5, 7
X Y	JP 2000-302774 A (Ube Industries, Ltd.), 31 October, 2000 (31.10.00), Full text (Family: none)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
X Y	JP 2001-81286 A (Sumitomo Bakelite Co., Ltd.), 27 March, 2001 (27.03.01), Full text (Family: none)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
X Y	GB 982151 B (CIBA LTD.), 03 February, 1965 (03.02.65), Full text (Family: none)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
X Y	CH 456949 A5 (CIBA AG), 31 July, 1968 (31.07.68), Full text (Family: none)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
Y	JP 60-124608 A (Japan Synthetic Rubber Co., Ltd.), 03 July, 1985 (03.07.85), Full text (Family: none)	1-11
A	JP 48-66696 A (SHELL INTERNATIONAL RESEARCH MAATSCHAPPIJ N.V.), 12 September, 1973 (12.09.73), Full text & DE 2260970 A & FR 2163555 A & GB 1409250 A	5-9
Y	JP 2003-73452 A (Stanley Electric Co., Ltd.), 12 March, 2003 (12.03.03), (Family: none)	8, 9
P, X P, Y	JP 2004-250434 A (Toagosei Co., Ltd.), 09 September, 2004 (09.09.04), Full text (Family: none)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/008959

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P,X P,Y	JP 2003-327951 A (Mitsui Chemicals, Inc.), 19 November, 2003 (19.11.03), Full text (Family: none)	1,4,6,8,9 2,3,5,7
P,X P,Y	JP 2004-83732 A (Asahi Denka Kogyo Kabushiki Kaisha), 18 March, 2004 (18.03.04), Full text (Family: none)	1,4,6,8,9 2,3,5,7
P,A	JP 2003-261648 A (Mitsubishi Chemical Corp.), 19 September, 2003 (19.09.03), (Family: none)	1-11
P,A	JP 2003-321530 A (JSR Corp.), 14 November, 2003 (14.11.03), (Family: none)	1-11

Concerning claims 1, 4-6, and 8-11

Claims 1, 4-6, and 8-11 describe compounds having chemical structures defined by the expression "a di- to hexa-valent group derived from a polycyclic hydrocarbon compound".

However, such chemical structures include remarkably many groups, while no chemical structure common to the groups can be found and no particular definition of the groups is given in the description. Further, the inventions of these claims are publicly known ones (see, e.g., TWARDOWSKI, T.E., et al., J.M.S.-Pure Appl. Chem., 1993, A 30(1), pp.75-89 or SMYTH, H.F., et al., Am. Ind. Hygiene Associat. J., 1969, 30(5), pp.470-476. (abstract)CAplus[online]; Chemical Abstracts Service, Columbus, OH, USA.[retrieved on 30 September 2004] Retrieved from: STN International, Tokyo, Japan. CAplus Accession no.1969:528345, CAplus Document no.71:128345). Therefore, what groups the above chemical structures include is remarkably unclear.

Thus, the description does not disclose the inventions of claims 1, 4-6, and 8-11 in a manner sufficiently clear and complete for the inventions to be carried out by a person skilled in the art and the inventions of claims 1, 4-6, and 8-11 are inadequately supported by the description (PCT Articles 5 and 6).

Accordingly, prior art search on the inventions of claims 1, 4-6, and 8-11 has been made only about the scope of compounds described in documents cited in International Search Report and the scope of compounds which can be rationally drawn from the compounds specifically produced in the description.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))
Int. Cl⁷ C07D303/27, 305/06, C07C43/188, 41/16, H01L33/00

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))
Int. Cl⁷ C07D303/00-303/27, 305/00-305/06, C07C43/00-43/188, 41/00-41/16, H01L33/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)
CAplus(STN), REGISTRY(STN), WPI(DIALOG)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	TWARDOWSKI, T.E., <i>et al.</i> , THE EFFECT OF CHAIN STIFFNESS IN LIGHTLY CROSSLINKED EPOXIDES., J.M.S.- Pure Appl. Chem., 1993, A30(1), pp.75-89	1, 4, 5, 6, 8, 9
Y		2, 3, 7, 10, 11
X	SMYTH, H.F., <i>et al.</i> , Range-finding toxicity data. VII., American Industrial Hygiene Association Journal, 1969, 30(5), pp.470-476. (abstract) CAplus[online]; Chemical Abstracts Service, Columbus, OH, USA. [retrieved on 30 September 2004] Retrieved from: STN International, Tokyo, Japan. CAplus Accession no. 1969:528345, CAplus Document no. 71:128345	1 1

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。

☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

30.09.2004

国際調査報告の発送日

19.10.2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

荒木 英 則

4 C

9 7 3 6

電話番号 03-3581-1101 内線 3450

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	US 3297724 A(McMONNELL, R.L.) 1967.01.10, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8-11 2, 3, 5, 7
X Y	US 3404102 A(STARCHER, P.S.) 1968.10.01, 全文参照, & CA 8678917 A	1, 4, 6, 8-11 2, 3, 5, 7
X Y	JP 2000-302774 A(宇部興産株式会社) 2000.10.31, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
X Y	JP 2001-81286 A(住友ベークライト株式会社) 2001.03.27, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
X Y	GB 982151 B(CIBA LIMITED) 1965.02.03, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
X Y	CH 456949 A5(CIBA Aktiengesellschaft) 1968.07.31, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
Y	JP 60-124608 A(日本合成ゴム株式会社) 1985.07.03, 全文参照 (ファミリーなし)	1 - 11
A	JP 48-66696 A(シェル・インターナショナル・リサーチ・マツビ・イ・エヌ・ウイ) 1973.09.12, 全文参照, & DE 2260970 A & FR 2163555 A & GB 1409250 A	5 - 9
Y	JP 2003-73452 A(スタンレー電気株式会社) 2003.03.12 (ファミリーなし)	8, 9
P X P Y	JP 2004-250434 A(東亜合成株式会社) 2004.09.09, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
P X P Y	JP 2003-327951 A(三井化学株式会社) 2003.11.19, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
P X P Y	JP 2004-83732 A(旭電化工業株式会社) 2004.03.18, 全文参照 (ファミリーなし)	1, 4, 6, 8, 9 2, 3, 5, 7
P A	JP 2003-261648 A(三菱化学株式会社)2003.09.19(ファミリーなし)	1 - 11
P A	JP2003-321530 A(J S R株式会社) 2003.11.14(ファミリーなし)	1 - 11

○請求の範囲 1, 4-6, 8-11 について

請求の範囲 1, 4-6, 8-11 では、化合物について「多環式炭化水素化合物から誘導される 2～6 価の基」なる化学構造を含むものについて記載されている。

しかしながら、当該化学構造に包含されるものは著しく多数に渡るものであって、これらの共通の化学構造を何ら見出すことができず、明細書を見ても特段の定義が記載されているものでもなく、かつ、これらの請求の範囲に記載された発明が公知のものであるため（例えば、TWARDOWSKI, T.E., *et al.*, J.M.S.- Pure Appl. Chem., 1993, A30(1), pp.75-89 や SMYTH, H.F., *et al.*, Am. Ind. Hygiene Associat. J., 1969, 30(5), pp.470-476. (abstract)CAplus[online]; Chemical Abstracts Service, Columbus, OH, USA. [retrieved on 30 September 2004] Retrieved from: STN International, Tokyo, Japan. CAplus Accession no. 1969:528345, CAplus Document no. 71:128345 の記載を参照のこと。）、かかる記載によっては当該化学構造としていかなるものが該当するのかが著しく不明確なものである。

してみれば、かかる明細書の記載によっては請求の範囲 1, 4-6, 8-11 に係る発明を当業者が実施できる程度に明確かつ十分に記載されたものとはいえず、また、これらの発明について明細書によって十分な裏付けがなされたものともいうことができない（PCT 5 条及び 6 条）。

したがって、これらの請求の範囲に係る発明に関しては、国際調査報告で引用された文献に記載された範囲、及び、明細書において具体的に製造された化合物が有する化学構造のものから合理的に導き出すことのできる範囲のものに限定して先行技術調査を行った。